

وحدات القياس العالمية الحديثة SI units وملاحظات في الكتابة العلمية

أستاذ دكتور علي أحمد عبد السلام - كلية الزراعة بمشهور - جامعة بنها

مقدمة

التعبير الكمي هو مقياس دقيق لكافة الظواهر والحقائق والسجلات العلمية والعملية. ولما كانت وحدات القياس تختلف من بلد لآخر فتطلب الحال توحيد المقاييس عالميا وهذا ما حدث أخيرا فأصبح هناك تعريفات ومسميات عالمية لوحدات القياس من أطوال ومكاييل وأوزان ومساحات وغيرها حدث لها تحديث وهي التي يطلق عليها الوحدات القياسية العالمية *Systeme International d'Unites* واختصارها *SI units* وهذا التوحيد العالمي في التعريف هدفه التحديد الدقيق والبعد عن اللبس خاصة في عصرنا الحالي الذي تقدم فيه العلم تقدما كبيرا. فمثلا الطن ton مسمى قديم مشوش التعريف ذو مدلولات مختلفة من: طن قصير وطن طويل وطن مترى. والتسمية الحديثة البديلة لوحد الوزن الثقيل هي ميغاجرام mega gram (ميغاجرام، برمز Mg مججم) ويساوي مليون جرام (ميغاجرام M هو دلالة مليون)، وقليلًا ما تستخدم كلمة طن حاليا في العلم. كذلك الأمر لكل الوحدات الحديثة والتي حلت محل الوحدات القديمة.

والتسميات الحديثة للوحدات تستخدم مشتقات لفظية ذات دلالة رقمية لتلتصق بوحدة التنسيب.. على غرار استخدام الفاظ ورموز بادئات الكلم أي المقاطع البادئة للكلمة "prefixes" مثل ملي milli برمز m ومن أمثلة ذلك ما يلي: ملي جرام milligram برمز mg وغير ذلك من مقاطع وأمثلة أخرى وعلى سبيل المثال أيضا مايلي: نانو جرام؛ كيلومتر؛ فيمتومتر fm؛ فيمتوثانية fs؛ كيلوات kw؛ ميغا فولت Mv. أما التعبيرات التنسيبية الحديثة والتي تعبر عن محتويات المواد في المواد (مثلا محتوى الفسفور في النبات أو التربة أو محتوى البوتاسيوم في المحلول) فهي الآن نتحاشى استخدام المسميات القديمة مثل: في المئة %، في الألف ‰، في المليون (جزء/مليون) ppm، في البليون (جزء / بليون) ppb فكل هذه المسميات استبدلت بتعابير مباشرة وأدق علميا لأن تلك المسميات القديمة هي أساسا مجازية وكانت في أصل استخدامها أنها لا بد وان تصاحبها رموز تفسيرية لها مثل: % و/o-w/w (بمعنى وزن/وزن)؛ أو % و/v-w/v (بمعنى وزن/حجم) وهي رموز مصاحبة تحديدية. مثلا تعبير 9 % بوتاسيوم في العصير لا بد وأن يميز برمز "وزن/وزن"؛ أو "وزن/حجم" حسب الحال $K \text{ content in juice} = 9\% (w/w \text{ or } w/v)$ ومع الوقت أصبح الالتزام بذلك منعذما. لهذه الأسباب فإن عبارة في المئة و علامة % يستعاض عنها حاليا بمسميات تنسيبية أدق وهي تنسيب وحدات معينة محددة الي وحدة معينة محددة مثل تنسيب وحدات وزنية (أو حجمية) محددة لوحد واحدة من وزن (أو حجم). على غرار مايلي: -جم/كجم g/kg أو جم/ل g/L (لتحل محل ‰، في الألف) كما أن g/L و g/kg تحل محل % (في المئة) أخذين في الاعتبار أن 1 % = 10 جم / كجم أو 10 جم/ل وعلى هذا أصبح استخدام مججم/كجم mg/kg أو ميكجم/جم ug/g و ميكجم/سم³ (ميكجم/ملتر ug/mL) بديلا أفضل وأحدث وأدق من تعبير جزء/مليون ppm؛ و حلت تعبيرات ورموز ميكجم/كجم ug/kg أو نانوجم/جم ng/g و مكجم/ل ug/L بدلا من تعبير ورمز جزء/بليون ppb. والتعابير العلمية الدقيقة تتخذ من رموز ومشتقات المقاطع البادئة prefixes الحديثة أساسا. وأصبح التعبير عن العناصر السمادية حديثا كعناصر elements وليس كأكاسيد oxides فمثلا تكتب معدلات التسميد الفسفوري وكذلك البوتاسي في شكل فسفور P أو بوتاسيوم K بدلا من خامس أكسيد فسفور P₂O₅ أو أكسيد بوتاسيوم K₂O. كما يجب التقييد بتعبير "مججم/كجم mg/kg" في تجارب تسميد الأخص و عدم التعبير عنها بشكل كجم/ف kg/f.. وفي الكتابة العلمية العالمية يجب استخدام kg/ha بدلا من كجم/ف kg/f.. وحاليا لزم استخدام رموز المدلولات التضاعفية مثل هكتا hecta (رمز h) و كيلو kilo (k) و ميغا mega (M) و جيجا giga (G) و تيرا tera (T) و پتا peta (P) و إكسا exa (P) و المدلولات التجزئية بدءا من ديسي deci (d) و سنتي centi (c) و ملي milli (m)، نزولا الي.. ميكرو micro (u) و نانو nano (n) و بيكو pico (p) و فيمتو femto (f)، وأتو atto (a) - وكلها مدلولات رقمية تضاف إلى اسم الوحدة (مثل كيلوجرام kg بمدلول ألف جرام) والبحوث الحديثة تتبع ذلك (مراجع بعد 1960 - قائمة المراجع)

الطن ووحدات القياس دقيقة الدلالة

الطن: والذي يكتب اختصارا بالحرف العربي ط والحرف اللاتيني t هو أحد وحدات الوزن. لكن ليس له دلالة علمية واحدة. إذ أن له ثلاثة مدلولات علمية تحديدية مختلفة. اثنان منها تسمى تحديدا بكلمة ton الإنجليزية والثالثة تسمى تحديدا بكلمة tonne الفرنسية وليست الأطنان الثلاثة هذه ذات دلالة واحدة. فأحدها طن طويل (كبير) الآخر طن قصير (صغير) والثالث طن مترى (هو بين الكبير والصغير) .. والتفصيل كالتالي:

أولا: - وحدة ومجزعات طن المملكة المتحدة UK ton (الطن البريطاني، الإنجليزي):

هذا الطن يسمى الطن البريطاني -الإنجليزي- الإمبراطوري Imperial ton ويطلق عليه علميا الطن الطويل long ton وهو = 2240 باوند وكلمة طن رمزها t فإذا جاء هذا الرمز في محركات بريطانية أو استرالية أو نيوزيلندية أو هندية أو أي من البلاد وثيقة الصلة بالبريطان فمعناه الطن الطويل الإمبراطوري. والمنظومة المتشابهة الكبيرة من وحدات القياس الإمبراطورية Imperial units (وحدات المملكة المتحدة UK units) من أطوال و أوزان و حجوم ومساحات سارية في كل بلاد اللغة الإنجليزية. لكن في الولايات المتحدة فرغم أن معظم مفردات هذه المنظومة سارية كما هي بدون تحريف لكن بعضها حرفه الأمريكيون مع بقاء الاسم فقط - مثل الطن و الجالون و البوشل و الهنדרويت الأمريكية وغيرها. لكن إذا جاء الطن في محركات أمريكية فمعناه الطن القصير (الصغير)

الباوند: من أوزان المنظومة البريطانية والتي لم يصحبها التحريف؛ فالباوند pound (=454 جرام) يطلق عليه بالعربية **ليرة** أو **ليرة** وهي تطلق معرب لكلمة libra اللاتينية أو كلمة livre الفرنسية (والشائع عندنا تسميته "رطل" لأنه يكاد يماثل وزن الرطل المصري والذي =450 جرام) ورمز الباوند هو lb (من كلمة ليرة). ومنظومة افواربوز avoirdupois system الوزنية وهي السائدة قديما و حاليا في البلاد المتحدثة بالإنجليزية البريطانية والإنجليزية الأمريكية.. تستخدم في كافة المعاملات و الأنشطة الحياتية (عدا الذهب والفضة) وفيها يقسم الباوند الي 16 أونصة ounce (oz) ونحن في مصر نسميها "أوقية" ولو أنها أقل وزنا من الأوقية المصرية والجدير بالذكر أننا في مصر كنا نسير على نظام أوزان فيه الرطل و الأوقية و الدرهم والذي يعتبر النظام البريطاني مشابه لنظامنا القديم (وهناك منظومة أخرى في بلاد اللغة الإنجليزية هي منظومة تروي troy system تستخدم للذهب و الفضة فقط وتقسّم الباوند الي 12 أونصة). وحدة الهنדרويت hundredweight برمز cwt=112 باوند في بريطانيا و الدول الناطقة بالإنجليزية عدا الولايات المتحدة ونحن نسميه "قطار إنجليزي". وإن طن المملكة المتحدة UK = 20 هنردويت (2240 باوند = 1017 كيلوجرام). فكلمة ton ورمز t إذا وردت بدون أن تحدد بدقة في دوريات /كتب نشرات بحوث علمية أو تجارية اقتصادية.. الخ بريطانية أو أسترالية أو نيوزيلندية أو هندية أو أي من الدول وثيقة باللسان

البريطاني (غير الأمريكي) فهي حتما الطن الطويل (طن المملكة المتحدة الإنجليزي؛ البريطاني؛ الطويل الكبير) أما في الولايات المتحدة فهي تعني الطن القصير الصغير (2000 رطل) أما في محررات الامم المتحدة فتعني الطن المترى (1000 كجم) وهو يساوي بالضبط الطن الفرنسي.
ثانياً : وحدة و مجزعات طن الولايات المتحدة US ton الطن الأمريكي ، الطن القصير ، الصغير.

نظراً لأن الأمريكيين اختصروا الهنردويت cwt الي 100 باوند فقط وبالنظر الى أن الطن = 20 هنردويت فاصبح الطن الأمريكي = 2000 باوند فقط ؛ أي = 908 كيلوجرام تقريبا ولذا يسمى طن قصير short ton طن صغير . لذا لزم ابراز الوصف التحديدي : طن طويل أم طن قصير – بريطاني أم أمريكي . إن الأمريكيين لم يتركوا كثيرا من الوحدات القياس الإنجليزية التي ورثوها عن بريطانيا كما هي على حالها بل تناولوها بالتغيير والتحوير والتعريف (لاحظ الجالون الأمريكي = 3.79 لتر والجالون البريطاني = 4.55 لتر وكلاهما اسمه gallon) . لهذا السبب فإذا وردت كلمة ton أو رمز t بدون تحديد توصيفي فلا بد من استنتاجها ، فإن جاءت في أدبيات literature أمريكية (كتب ، نشرات ، بحوث أو محررات أخرى) فمعناها الطن القصير.

ثالثاً:- : وحدة و مجزعات الطن المترى metric ton : هذا الطن في واقع الأمر هو الطن الفرنسي French ton (اسمه بالفرنسية – والانجليزية tonne) وسمي بالمترى لأنه المستخدم في فرنسا بلاد المتر و الكيلومتر و السنتيمتر والتي تبنتها في مقاييسها بعد الثورة الفرنسية ، وليس بلاد الميل و البوصة .. وهذا الطن مقسم الي 1000 كيلوجراما وهو من المنظومات الفرنسية لوحدات القياس وهي منظومات مختلفة جذريا عن المنظومات الانجوساكسونية (البريطانية الأمريكية) وهي مبنية على التضاعفات والتجزعات العشرية . والملفت للانتباه هو أن المنظومات الفرنسية قد تم اعتمادها عالميا في المنظومة الدولية الحديثة المسماة standard international units (SI units) وتم اتخاذ المنظومات العشرية the decimal systems كاساس في تجزعات و تضاعفات مسميات وحدات القياس العالمية الحديثة وفي كافة إحصائيات و محررات الامم المتحدة . كانت الامم المتحدة منذ خمسينات القرن الماضي تستخدم الطن المترى وتصر على توصيفه توصيفا محدد و بإصرار على انه طن مترى (metric ton (metric t) و غالبا لا يلاحظ كثير من الناس الفرق بين tonne و ton ولكن القارئ الذي على دراية بالفروق بين الأطنان الثلاثة يعرف الفرق بين ton و tonne ويعرف أوزان كل منها. لهذا فلا معنى لأن تسجل بيانات مثل 390 طن (t) !!!! ("t" 390 ton) فهذا لا يصح ولا بد من تحديد اي نوع من الأنواع الثلاثة هذا الطن.

خلاصة القول :

هناك ثلاثة أنواع من الطن : طن إنجليزي (طن طويل) هو الأثقل و طن أمريكي (طن قصير) هو الأقل وزنا ، و طن مترى (وهو تماما الطن الفرنسي) وهو ما بين الطويل و القصير ، والثلاثة كلها تكتب بحروف واحدة ton و برمز واحد t وعليه فإذا وردت كلمة ton أو رمز t في أدبيات صادرة عن دول غير بريطانيا أو غير أمريكية (خاصة أدبيات علمية مصرية) دون تمييز و توصيف تحديدي فذلك يكون مدعاة للتشوش ألا إذا ميزت تحديدا ، لذا فلا يكتفى بذكر كلمة طن (ط) ton(t) دون تمييز واضح بل لا بد من تمييزه : طويل (بريطاني – كبير) أم قصير (أمريكي- صغير) أم مترى (فرنسي). ولا يترك التعريف غفلا تحت إدعاء أنه ليس هناك إلا طن واحد نعرفه في مصر" فهذا خطأ ، فإتانا نكتب خصوصا باللغات الأجنبية لخارج الحدود و لداخلها . فيتعين علينا في محرراتنا العلمية التشديد على تمييز الطن الذي نعيه أو الإقلاع عن استخدام تلك التسمية و استخدام الوحدة العالمية الحديثة الميجاجرام megagram (Mg) (برمز عربي " ميج " أو " ميجم ") وهو مليون جرام (ميجا تعني مليون و رمزها M)

الميجاجرام (رمز "ميج" أو "ميجم") Megagram (Mg)

على ضوء ما سبق و نظرا لاحتمال حدوث تشوش ، خاصة ولأن الكثير من المشتغلين والمتعاملين مع الأوزان ربما ليسوا على دراية شاملة بهذه الفروق ، أصبح الاستخدام الدولي الحديث (Crystal 1993) لوحدات القياس مبنيا على النظام العشري The decimal system الذي هو أساسا فرنسي . والوحدة الوزنية ذات العيار الثقيل والمعتمدة دوليا والتي أصبحت هي المفضلة في البحوث الحديثة ولا تؤدي إلى لبس أو تشوش هي التي يطق عليها "ميجاجرام" megagram وهي المعتمدة علميا أكثر من غيرها و رمزها Mg (وهو يطابق تماما نفس رمز العنصر الكيميائي المغنسيوم. وكما هو واضح نلاحظ أن هذا الرمز اللاتيني له دلالة علمية تركيبية ، فهو من حرفين :- حرف M (كابيتال) وهو رمز "ميجا" بمعنى "مليون" طبقا لمداولات المقاطع البادئة prefixes للمسميات العلمية - راجع الجداول العلمية الخاصة بها في مرجع دائرة معارف كرسنال (Crystal 1993) وتورد بعضا منها هنا ، أما حرف g (سمول) فهو دلالة لـ جرام gram لذا Mg معناها مليون جرام (10⁶ ج) أي ألف كيلو جرام أي طن مترى. لهذا Mg هو البديل الحديث والأدق للطن المترى. وهذان مثالان :
(1) محصول القمح = 7.123 ميج/هـ . (2) كثافة كلية (الظاهرية) للتربة = 1.45 ميج/م³

Examples:(1) wheat grain yield= 7.123 Mg/ha (2) soil bulk density= 1.45 Mg/m³

الجدول التالي يبين مقاطع Prefixes رموز معتمدة في تسمية وحدات القياس في البحوث والمحركات

أولا : المسميات التضاعفية :

فيزياء ، كيمياء ، كمبيوتر ، حساب كيميائي ، تركيز محاليل، وغير ذلك من قياسات) . هي كالتالي (Crystal1993):				
يوتا	yotta	رمز	Y (تريليون تريليون)	2410 = (مثل يوتا جرام Yg)
زتا	zetta	"	Z (مليار تريليون)	2110 = (" زتا جرام Zg)
اكسا	exa	"	E (مليون تريليون)	1810 = (" اكساجرام Eg)
بيتا	peta	"	P (الف تريليون)	1510 = (" بيتا بايت PB - كمبيوتر)
تيرا	tera	"	T (تريليون)	1210 = (" تيرا بايت TB - كمبيوتر)
جيجا	giga	"	G (الف مليون، مليار، بليون)	910 = (" جيجا بايت GB- كمبيوتر)
ميجا	mega	"	M (مليون)	610 = (" ميجاجرام Mg - أي طن مترى)
كيلو	kilo	"	k (سمول)(ألف)	310 = (" كيلوجرام 'كج' kg أو كجم)
هكتو/هكتا	hecto/hecta	"	h (مائة)	210 = (" هكتار ha ومثل هكتولتر hL)
ديكا	deca	رمز مؤقت	da (عشرة)	110 = (مثل دكامتر dam رمز مؤقت)
الوحدة الأساسية ذاتها هي الأساس : (واحد)				10 = صفر مثل جرام gram برمز ج g

ثانيا : المسميات التجزئية :

ديسي	deci	برمز	d	وهي	10^{-1}	مثل	ديسيمتر (دم)
سنتي	centi	"	c	"	10^{-2}	"	سنتيمتر (سم)
ملي	milli	"	m	"	10^{-3}	"	مليجرام (مجم , mg)
ميكرو	micro	"	u	"	10^{-6}	"	ميكرومتر (مكم um)
نانو	nano	"	n	"	10^{-9}	"	نانومتر (ننم nm)
بيكو	pico	"	p	"	10^{-12}	"	بيكوجرام (بكجم pg)
فيمتو	femto	"	f	"	10^{-15}	"	فيمتوثانية (fs)
اتو	atto	"	a	"	10^{-18}	"	أتوجرام (ag)
زبتو	zepto	"	z	"	10^{-21}	"	زبتومتر (zm)
يويو	yocto	"	y	"	10^{-24}	"	يويومتر (ym)

لاحظ : البليون (أو المليار) هو ألف مليون أي 10^9 أما الترليون فهو مليون مليون أي 10^{12} . وهناك بادئات تستخدم كيميانيا و رياضيا بمدلولات رقمية وهي: مونو-داي - تراي - تترا - بنتا - هكسا - هبتا-أوكتا-نونا- ديكا (مدلولات 1 الي 10 تباعا)-أمثلة: مونوفالنت/داي فالنت (احادي التكافؤ / ثاني التكافؤ) mono – di –tri – tetra – penta – hexa – hepta – octa – nona – deca (indicating 1 to 10 respectively); di-valent ./examples mono-valent

استخدام المقاطع البادئة Prefixes في تعريف وحدات القياس في المجالات المختلفة إن معرفة معاني ودلالات ورموز تلك المقاطع prefixes يمكن للمشتغل بالعلم تحديد القيمة العددية لوحددة القياس حتى ولو كانت وحدة ليست شائعة الاستخدام أو حتى أنها غير مستخدمة (أساس نظري) . فكل مقطع له دلالة كمية . وتستخدم هذه المقاطع في كافة النواحي العلمية و العملية لتحديد مسميات وأسماء وحدات القياس كيفما كانت . كذلك يمكن استحداث أي مسمى تعريفي (وأيضاً فهم و إدراك مسميات وحدات ليست مألوفة لكنها صحيحة) .

مثال: -متوسط وزن حبة الفول = 58.6 سح (سنتوجرام) Average weight of bean seed = 58.6 cg هنا قد يستنكر القارئ غير الملم برموز المقاطع هذه الوحدة وهذا الرمز . لكن بتحليل الرموز يمكن فهم المقصود : فرمز c هو اختصار لـ سنتي centi (أي 10^{-2}) ورمز g بمعنى gram (لأن المقصود هو وزن) . بناء عليه فيمكن ترجمة تلك الأرقام إلى جرامات أو كيلو جرامات أو مليجرامات .. فهذا الرقم هو وزن قدره 0.586 جم أو 586 ملجم أو 0.000586 كجم. (bean seed wt = 0.586 g = 586 mg = 586×10^{-6} kg) . وبنفس المفهوم فإن تعبير سنتيلتر cL يعني واحد من مئة من اللتر و 15 سنتيلتر (15 cL) تعني 150 مللتر. وهكذا.

من الأمثلة الأخرى الشائعة الاستخدام للمقاطع البادئة ما يلي : في مجال التردد والتيار والحاسب: هيرتز (Hz) , كيلوهيرتز (kHz) , مجاهيرتز (MHz) – فولت (v) volt , كيلوفولت (kv) , مجافولت (Mv) مجابايت (MB) –جبابايت GB –ترايبايت TB. في مجال الكيمياء: مول Mole (رمز mol) ومجزئاتها سنتيمول cmol ، مليمول mmol ، ميكرومول (umol) نانومول (nmol). في مجال إنتاج السوائل (البان , عصائر , مشروبات): هكتولتر hL و هي وحدة = 100 لتر (هكتومعنى 100) فمثلا نقول إن إنتاج مصنع كذا من العصائر = 200 ألف هكتولتر , بمعنى 20 مليون لتر (أي 20 ألف م³). في مجال الضغط و القوة و الشد: كيلوبسكال kilopascal برمز kPa والبسكال = 10^{-5} بار (Pa= 10^{-5} bar) وكيلوبسكال = 1 سنتيبيار (السعة الحقلية للتربة متوسطة أو ثقيلة القوام هي رطوبتها عند توتر 33 سنتيبيار (33 كيلوبسكال) والضغط الجوي هو 0.1 مجا بسكال (00 كيلوبسكال).

مسميات مهجورة وأخرى بديلة حديثة تستخدم في المحررات العلمية: فيما يلي بعض مسميات الوحدات القديمة والتي أصبحت لا تستخدم و البدائل الحديثة المستخدمة حاليا :-

القديم : مليمكافئ/ لتر me/L or meq/l
الحديث : mmol/L or mmolc/L (بمعنى ملمول شحنة millimole-charge / لتر)
(أو mmol⁺/L or mmol⁻/L تبعا لنوع الشحنة) ويستخدم في تعبيرات تركيز المحاليل و ملوحة المياه . مثلا يقال أن تركيز الصوديوم في مياه الري هو 10.6 mmolc/L بدلا من التعبير القديم 10.6 me/L ..
القديم : مليمكافئ / 100 جم تربة (me/100 g soil) في تسمية السعة التبادلية للتربة مثلا.
الحديث : سنتيمول شحنة / كجم تربة centimole-charge/kg soil (cmolc/kg أو cmolc/kg)
لاحظ هنا عدم تغير القيمة في الحالتين السابقتين والذي تغير فقط هو لفظ التسمية إذا كانت تربة سعتها التبادلية 30 مليمكافئ / 100 جم تربة فتصبح بالتسمية الحديثة 30 سنتيمول شحنة/كجم تربة. أي كما يلي:

Cation exchange capacity (CEC) = 30 cmolc/kg soil (or cmolc/kg) instead of 30 me/100 g القديم: مليموز/سم 25 °م (mmhos/cm/25°C) (قياس التوصيل الكهربائي المعبر عن تركيز الأملاح في الماء)
الحديث : دييسي سيمنز / م (دس/ م) (dS/m) مع بقاء القيمة الرقمية كما هي .. فمثلا مياه درجة توصيلها الكهربائي = 2 مليموز/سم 25 °م تصبح 2 دييسي سيمنز / م

EC= in stead of 2 mmhos/cm/25°C it is 2 dS/m
1 dS/m = 640 mg/L (for up to 5 dS) ; and 800mg/L for >5dS)
القديم : طن متري (metric “t”) metric ton

الحديث : ميغاجرام (مجاجرام) “Mg” megagram مع بقاء القيمة الرقمية كما هي مثلا بدلا من المحصول = 7 طن متري / هكتار
Yield = 7 t (metric)/ha
القديم : ميكرون (u) micron : ميكرومتر (um) micrometer مسميان لمقدار واحد هو 10^{-6} م .

القديم أنجستروم (A) angstrom (م¹⁰⁻¹⁰) الحديث نانومتر (nm) nanometer (م¹⁰⁻⁹) (1 نانومتر = 10^{-9} أنجستروم)
القديم : ppm (جزء في المليون) أما الحديث فواحدة مما يلي mg/kg...ug/g...mg/L...ug/mL

كتابة محتويات المواد في المواد (تركيز المواد في المواد) بالتنسيب الحديث

حديثاً تم ابدال عبارات مثل جزء في المليون ppm وجزء في البليون ppb وأغلب حالات عبارة % بعبارة أدق علمياً. في حالة تنسيب صلب / صلب: مثلاً محتوى (أو تركيز) البوتاسيوم K في التربة = 120 جزء/ مليون يعني 120 جزء وزني K في كل مليون جزء وزني تربة. ولما كان الكيلوجرام (وهو وزن) يحوي مليون ملليجرام فإن 120 جزء/ مليون هي تماماً 120 ملليجرام/ كيلوجرام. وعليه فلا داعي للتعبير التنسيبي في شكل " جزء في المليون وبدلاً من ذلك نقول أن محتوى K بالتربة = 120مجم/كجم .. أو محتوى المنجنيز Mn في النبات = 115 مجم/كجم بدلاً من 115 جزء/مليون.. كذلك فإن جزء/بليون ppb استبدلت بميكروجرام/كجم ug/kg أو نانوجرام/جم ng/g

أما التعبير التنسيبي الأشهر وهو جزء / المنة "% (في المنة percent %) مثل تركيز النتروجين N بالنبات = 2.15% أو التعبير التنسيبي القديم جداً (الذي ربما لا يستخدم الآن) وهو تعبير "في الألف" وله علامة شبيهة بعلامة في المنة لكن بثلاثة نقاط تحيط بالشرطة المائلة هكذا: ‰ كلاهما يفضلته تعبير ادق (إلا في حالات خاصة تستبقى فيها %). مثلاً تركيز N (أو محتواه) في النبات بفضل كتابته هكذا 21.5 g/kg بدلاً من 2.15% ومثلاً تركيز الفسفور P في القش = 5.1‰ أو 0.51% فيكتب 5.1 g/kg أي بعبارات كجم/كجم (علامة ‰ ومعناها في الألف كانت تستخدم قديماً). في حالة تنسيب صلب / سائل: بنفس المنطق الذي ذكر في تنسيب صلب/صلب يتم تناول تنسيب صلب /سائل - مثلاً نقول أن تركيز البوتاسيوم في ماء الري = 120 جزء/ مليون أي 120 ppm ... وطالما الماء (وهو هنا بمثابة محلول مائي) هو سائل فإن المعنى الحرفي و الدقيق الصحيح تماماً للعبارة هو أن هناك 120 جزء بوتاسيوم وزناً موجود في مليون جزء ماء الري .. لكن هنا يوجد تجاوز وهو أننا نعتبر أن ماء الري (لأنه محلول مائي مخفف جداً very dilute aqueous solution) كثافته هي الواحد الصحيح تقريباً وعليه فإن 120 جزء/مليون ترادف تقريباً وليس تماماً 120 ملليجرام في اللتر. لكن الأدق علمياً هو 120 مجم /الليتر 120mg/L أو 120 ميكروجرام/مللتر ug/mL. كذلك فإن جزء/بليون ppb حقيقته ميكروجرام/لتر ug/L أو نانوجرام/مللتر ng/mL ولذلك نقول : تركيز السكر في العصير 112 ج/لتر (بدلاً من 11.2%)، (ج. معج، كج أدق من جم، مجم، كجم تمشياً مع قواعد الاختصار اللاتينية "حرف واحد للوحدة مثلاً g بدلاً من gm وهكذا)

الخلاصة: الاتجاه الحديث والأدق علمياً هو التعبير بوحدات مطلقه / وحدة مطلقه. فبدلاً من جزء/مليون ppm صلب/صلب تكتب نفس القيمة لكن بشكل مج /كج mg/kg أو ميكروج/ج ug/g أو جرام/مجم g/ Mg وتعامل جزء/بليون ppb بنفس المنطق فتستبدل بـ mg/Mg; ng/g ; ug/kg تستبدل % إذا عبرت عن محتويات مادة في مادة بـ جم/كجم مع التعديل الرقمي المناسب (لكن تعبير في المنة % يبقى في حالات التوزيعات الفنية e.g. sand,silt ,clay category distribution ..).

مثلاً نستبدل التعبير القديم: نسبة كربونات الكالسيوم بالتربة = 20.5% . calcium carbonate percent in soil=20.5% إلى: محتوى كربونات الكالسيوم بالتربة=205 جم/كجم calcium carbonate content in soil= 205 g/kg. وبدلاً من جزء/مليون صلب/سائل تكتب مجم ل/ mg/L أو ميكروج/ملل ug/mL (أو جم/م³ g/m³) وتعبر جرام/كيلوجرام للصلب و جرام/لتر للسوائل أصدق من تعبير في المنة % . فنقول محتوى البروتين في الفول 221 ج/كج (221 g/kg) ومحتوى الدهن في اللبن 31.2 جم/ل (31.2 g/L) وهي أدق علمياً من نسبة بروتين 22.1% ونسبة دهن 3.12% .

أوجه الدقة في التعبير الحديث لمحتويات المواد في المواد بغير استخدام النسبة المئوية % :
التوجه الحديث هو التعبير بقيمة مطلقه لوحدة حقيقية / وحدة واحدة من وحدات حقيقية :- فيجانب الدقة والبعد عن البلبلة فلا حاجة لإضافة رموز تفسيرية مثل ح/ح v/v ؛ ح/ و (v/w) ؛ و/ح (w/v) . وتعبر عن أية محتويات من عناصر غذائية ومركبات ومواد (بروتين-دهون- سكريات ..الخ) في النبات حيوان جماد فلا نكتب نسبة النتروجين في النبات 5.23% بل نكتب محتوى النتروجين في النبات 52.3 جم/كجم ولا نكتب نسبة المواد الصلبة الكلية في اللبن 14.22% بل نكتب محتوى المواد الصلبة الكلية 142.2 جم/لتر . ومحتويات صلب / صلب (وزن/وزن) تكتب ج/كج g/kg و صلب /سائل (وزن/حجم) فتكتب ج/ل g/L أما حجم/حجم فتكتب مللتر/لتر.
الحالة الخاصة لرطوبة التربة: وهي بشكل نسبة مئوية %: نظراً لأن رطوبة التربة حالة خاصة جداً فحتى الآن تكتب بشكل نسبة مئوية بعكس الرطوبة في المواد الأخرى التي تكتب بشكل ج/كج g/kg. ففي التربة تنسب الرطوبة (أي الماء) إلى العينة الجافة للتربة كما إن رطوبة التربة يشار إليها وزناً (وزن/وزن) أو حجماً (حجم/حجم) أو وزناً-حجماً (وزن/حجم) .

أولاً : رطوبة التربة وزناً w/w : مثال محتوى رطوبة تربة 15.2% "وزناً" أي وزن/وزن w/w تعني أن كمية ماء وزنها 152 جم تبذل كمية تربة جافة وزنها كجم واحد (1000جم) بحيث أن كلاهما معا يكونان تربة رطبة وزنها 1152 جم . فطريقة حساب رطوبة التربة وزناً غير طريقة حساب رطوبة المواد الأخرى وزناً ؛ لأنك تأخذ عينة التربة الرطبة و تزنها فكانت (مثلاً) 100.00 جم – ثم تجففها فكانت (مثلاً) 86.81 جم فيكون الماء (الرطوبة) = 13.19 جم . وبتطبيق قانون رطوبة التربة تكون نسبة الرطوبة هي = (وزن الرطوبة في عينة التربة الرطبة ÷ وزن الجاف لتربة العينة) X 100 .
أي 15.2% = (86.81 ÷ 13.19) X 100

ثانياً : رطوبة التربة حجماً v/v : باتخاذ نفس المثال السابق ولكن طريقة الحساب هنا تختلف فهي كالتالي : (حجم الرطوبة في عينة التربة الرطبة ÷ حجم عينة التربة) X 100 . وهنا يكون حجم الرطوبة بالسنتيمتر المكعب هو وزنها بالجرام – على فرض أن كثافة الماء = 1 .. لكن حجم عينة التربة بالسنتيمتر المكعب يكون مختلفاً عن وزنها (بالتبع يكون أقل من الرقم الدال على وزنها نظراً لأن الكثافة الظاهرية للتربة أكبر من 1) . و لنفرض أن الكثافة الظاهرية للتربة الجافة في مثالنا المذكور هي 1.5 g/cm³ or Mg/m³ فيكون حجم التربة في مثالنا هو 57.87 سنتيمتر مكعب وبالتالي فإن محتوى الرطوبة حجماً = (57.87 ÷ 13.19) X 100 = 22.8% حجماً v/v وهي أيضاً 22.8% وزن/حجم w/v باعتبار الماء كثافته 1. والمعادلة العادية المستخدمة لتحويل نسبة الرطوبة وزناً إلى نسبة الرطوبة حجماً هي : نسبة الرطوبة وزناً X الكثافة الظاهرية للتربة.

وبخصوص نسبة المسامية في التربة total porosity in soil فيمكن كتابتها كنسبة مئوية ولكن كتابتها لوحدة حجم منسوبة إلى وحدة حجم هو الأفضل فمثلاً بدلاً من نسبة مسامية = 43.12% (مع لزوم كتابة ح/ح v/v) الأفضل كتابتها في شكل ديسيمتر مكعب / متر مكعب أي 431.2 دم³/م³ (431.2dm³/m³) بتحريك فاصل العلامة العشرية للنسبة المئوية خاتمة واحدة لليمين .
الحالة العامة لمحتوى الرطوبة وأيضا محتويات المواد والمركبات في الأشياء الأخرى : في المواد والأشياء الأخرى غير التربة ومنها أنسجة النبات فينسب وزن الماء إلى الوزن الكلي للمادة النباتية الغضة أو الرطبة أي بما فيها من ماء (الوزن الرطب للمادة) في شكل ج/كج

g/kg - بدلا من % فلا نكتب نسبة الرطوبة في القمح 12.12% بل نكتب محتوى الرطوبة بالقمح 121.2 جم/كجم . وإن استخدام التعبير كقيمة مطلقة لوحدات حقيقية مناسبة الى / وحدة واحدة من الوحدات الحقيقية هو الأدق و يتجنب البلبلة ولا يستلزم إضافة رموز التفسيرية مثل حجم/حجم (v/v) ؛ حجم/وزن (ح/ و v/w) ؛ وزن/حجم (و/ح) ؛ لتفسير النسبة المئوية أو حتى لتفسير عبارات أخرى مثل جزء/مليون ppm أو جزء في البليون ppb.. ويطبق هذا التوجه الحديث على كل محتويات وتركيزات المواد والعناصر والمركبات وغيرها في المواد مثلما أوردنا آنفا.

خذ هذا المثال الذي يبين أهمية التعبير الحديث : قرأت أن نسبة الزيت في بذور الكتان هو %32.12 فهذا يعني تحديدا وليس مجازا أن 32.12 جم زيت موجودة في 100 جم بذور أي وزن/وزن w/w . لكن الأدق هو أن نكتب أن محتوى الزيت في البذرة 321.2 جم/كجم .. فيالطبع المقصود هنا التناسب الدقيق : وزن/ وزن (w/w) . أما إذا أردنا التناسب بشكل حجم/وزن (v/w) في مثالنا هذا فيختلف الأمر : فبناء على كثافة الزيت (وهي أقل من الواحد الصحيح - ولتكن 0.95 بمعنى أن وزن ملتر الزيت = 0.95 جم) فيكون محتوى الزيت في مثالنا هذا = 338.1 ملترزيت / كجم بذور . لاحظ أنه في حالة ورود النسبة المئوية للزيت أرقاما فقط (مثلا 32.12%) بدون التحديد القاطع : فإسؤال هنا هل هي w/w أم أنها v/w وهذا هو التشوش بعينه فقد يحسبها قارئ أنها (وزن/وزن) w/w ويحسبها آخر أنها (حجم/وزن) (v/w) . وعليه فكتابة محتويات المواد في المواد بالطريقة الحديثة وليس بالطريقة القديمة كنسبة مئوية هو الأصح والأفضل .

حالات صحيحة لاستخدام تعبير النسبة المئوية %

الحالة الرئيسية التي لا بد من عرضها كنسبة مئوية هي التوزيع التكراري **frequency distribution** وهو توزيع فنوي لا يناسب مطلق/مطلق فلا يصح هنا استخدام محتوى المواد بالمواد **contents of substances** لأنها تمثل توزيعات تكرارية لفئات معينة داخل شيء واحد ؛ بمعنى تجزئة هذا الشيء الى أجزاء نسبية كل جزء يعبر عن فئة معينة بحيث مجموع الفئات = 100. مثلا التوزيع التكراري للجزء المعدني من التربة **mineral part of the soil** الى فئات حجمية للدقائق وهي التي نعبر عنها بالتعبير السليم **particle size distribution** أي التوزيع التكراري لحجوم الدقائق للجزء المعدني للتربة- دقائق الطين والصلت والرمل .. مثلا طين=30% ؛ سلت = 50% ؛ رمل=20% (بحيث المجموع = 100) أو حالة التوزيع التكراري للمعدنيات الأولية (المعادن الأولية) **frequency distribution of primary minerals** في تربة. وهي تجزئة المعدنيات الى فئات مختلفة .. مثلا: 6.5% بيروكسينات **pyroxenes** ؛ 7.1% امفيولات **amphiboles** ؛ 64.6% معتمات **opaques** ؛ 21.8% معدنيات أخرى **others** أي أن المجموع=100

أما في أحوال التعبير عن محتويات المواد في المواد **contents of substances in substances** فإن استخدام تعبير مطلق/مطلق مثل جم/ كجم g/kg /مجم/لتر و ملتر/ لتر .. إلى آخر تلك المسميات التحديدية هي أدق وأفضل وهي المستخدمة حاليا في العلم . ونكرر مرة أخرى أن رطوبة التربة وزنا نكتب كنسبة مئوية مدلولها (بعكس المواد الأخرى) وزن الماء الذي بالتربة منسبا الى الوزن الجاف للتربة .. فنسبة 11% ماء بالتربة "وزنا" w/w تعني أن محتوى الماء بالتربة موضوع القياس هو مناظر للنسب التالي :- 11 جم ماء : 100 جم تربة جافة ؛ بمعنى أن 111 جرام تربة رطبة هي عبارة عن 100 جم تربة جافة ومعها 11 جم ماء - وعبارة أخرى فإذا أخذنا 100.00 جم عينة من هذه التربة الرطبة ووزناها بعد التجفيف فكانت 90.09 جرام وبالتالي فوزن الماء الذي كانت تحتويه هو 9.91 جم . وعليه فنسبة الماء = (9.91 مقسومة على 90.09) مضروبة في 100 - أي 11.00% .

خطأ شائع في التعبير العلمي عن وحدات العنصر أسمى :

هناك خطأ شائع في الأدبيات العلمية من كتب و بحوث و رسائل علمية وغيرها وكذلك نشرات إرشادية زراعية .. وهو عن تعبير وحدات العنصر السمادي وهي ترجمة لأصل التسمية وهو التعبير الإنجليزي **units of fertilizer nutrients** . في واقع الأمر إن الوحدة السمادية هي وحدة المغذي النباتي **unit of plant nutrient** وهي وحدة معروفة في الأدبيات العلمية والعملية الزراعية باللغة الإنجليزية . هي وحدة وزنية اعتبارية معروفة وموثقة (و تساوي جزء من مئة من القطار الإنجليزي أي = رطل و اثني عشر جزء من مائة من الرطل . (أي 1.12 رطل) أي حوالي نصف كيلو جرام. هذه الوحدة ابتدعت في بريطانيا أساسا ومعها الولايات المتحدة وغيرها وسميت حين اخترعت ب **plant-food unit** وهي تساوي = 1 ÷ 100 من القطار الإنجليزي (Watson and More 1962) والقطار الإنجليزي اسمه هندرويت **hundredweight (cwt) = 112** رطل. كثيرا ما تذكر هذه الوحدة في المحررات والنشرات والبحوث الزراعية العلمية بمصر بالعربية أو الإنجليزية بالخطأ على أنها كيلو جرام وهي ليست كذلك ؛ فمن الخطأ كتابة عبارات مثل التالي :

بالعربية: كان معدل إضافة النتروجين هو 100 وحدة للفدان؛ أو كان معدل الإضافة هو 100 وحدة نتروجين للفدان.

أو بالإنجليزية: "The rate of N application was 100 units / feddan"

"The rate of application was 100 units of N / feddan"

"The rate of application was 100 N units / feddan"

مع أن واقع الأمر أن الذي أضيف هو 100 كيلوجرام kg من عنصر النتروجين للفدان وليس 112 رطل نتروجين. فهذا خطأ خاصة حين يكتب بالإنجليزية و التي إذا قرأها من لغته الأم هي الإنجليزية يفهم منها أنها الوحدات التي يعرفها (فالوحدة السمادية لغذاء النبات **unit of plant nutrient** هي 1.12 رطل) وليست 1 كيلوجرام .

لماذا كتابة 100 وحدة نتروجين (112 رطل أو حوالي 51 كيلو جرام) مع أن الواقع هو 100 كيلوجرام ؟. وعليه فلا بد من الإقلاع عن استخدام تلك العبارة . و لا بد من تسمية الأشياء بمسمياتها

فالصحيح يكون كالتالي : بالعربية: " كان معدل إضافة عنصر النتروجين هو 100 كيلوجرام للفدان " أو " كان معدل الإضافة هو 100 كيلوجرام نتروجين للفدان "

أو بالإنجليزية: "The rate of N application was 100 kg / feddan"

"The rate of application was 100 kg N / feddan"

في ثلاثينات وأربعينات وحتى خمسينات القرن الماضي كانت مصر تستخدم الرطل ولم تعرف ولا تستخدم الكيلوجرام في المجالين العملي والعلمي إلا في نهاية خمسينات القرن الماضي بعد إتمام الوحدة مع سوريا في فبراير 1958 و كانت مصر هي " الجمهورية العربية المتحدة- الإقليم الجنوبي " وسوريا هي "الجمهورية العربية المتحدة-الإقليم الشمالي وانتهت الوحدة في سبتمبر 1961 لكن ظل الكيلوجرام هو المتداول في مصر واصبح الرطل والاقفة في خبر كان.. وفيما يخص العالم , فمنذ ستينات القرن الماضي توسع استخدام الكيلوجرام وغيره من الأنظمة القياسية العشرية عالميا , بل و تقرر عالميا توحيد الوحدات القياسية العالمية على هذا الأساس وتوحيد المسميات ، و الذي قرر ذلك هو منظمة العلوم والتعليم والثقافة التابعة للأمم المتحدة والتي تسمى اختصارا " اليونسكو "

United Nations Educational , Scientific, and Cultural Organization (UNESCO)

والتي مقرها باريس ، فرنسا . و من وظائفها العمل على توحيد الوحدات القياسية للاستخدام على مستوى العالم ولها اجتماعات دورية منتظمة لتوصياتها والتي تنفذ عالميا . ولهذا توجد قوائم عن **units of measurement** عالمية تنفذها الدول و الهيئات المعنية يطلق عليها "قوائم النظام العالمي للوحدات" والمعروف بـ **SI** اختصار للعبارة الفرنسية **Système d'Unité International** ومعناها بالإنجليزية **International System of Units** هذه القوائم تضم مسميات محددة عالميا بعيدة عن الخلط وتنفذ عالميا أيضا ونورد هنا قائمة ببعض تلك الوحدات قديمها وحديثها (راجع Crystal 1993) تجددها كصفحة دائمة في الدوريات العلمية الغربية ومنها دوريات الجمعيات العلمية الأمريكية مثل جمعيات المحاصيل المهندسين وعلوم الأراضي وغيرها . و بسبب ذلك اختفت من المحررات العلمية استخدامات وحدات مثل الأفة و الرطل و الأوقية والدرهم والميل (لاحظ هناك ميل عادي وهو 1609 متر و ميل ملاحى أو بحري وهو 1852 متر) و الباردة والقدم والبوصة و الجالون (لاحظ أن هناك جالون بريطاني وآخر أمريكي..الأول 4.55 لتر و الثاني 3.79 لتر) وبذا استخدمت وحدات محددة ليس فيها لبس مثل الجرام والكيلوجرام و المليجرام والمتر والكيلومتر و الديسيمتر و السنتيمتر و الملليمتر والنتر (يفضل تسميته علميا ديسيمتر مكعب) .. واستعين بالفاظ ورموز المقاطع البادئة **prefixes** للتعريف العشرية (تضاعفية: دكا ، هكتو ، كيلو ، ميغا ، جيجا ، تيرا ، بتا ، إكسا و تجزئية: ديسي ، سنتي ، ملي ، ميكرو ، نانو ، بيكو ، فيمتو ، أتو). بعض هذه المسميات معروف المدلول جيدا لدى السواد الأعظم من الناس مثل كيلو (مدلول الف) و البعض يعرفه كثير من المشتغلين في مجال معين مثل ميغا و جيجا و تيرا الذي يعرف مدلولها من يستخدم الكمبيوتر و مدلولها مليون ومليار و ترليون على التوالي) .. والأخصائيون والعلماء يرجعون إلى تلك القوائم في النشرات و التعليمات بالخصوص .و الدوريات و المجالات العلمية تنشر تعليماتها في هذا الشأن .

وعليه فيخصوص معدلات إضافة العناصر السمادية لا يصح أن نقول وحدة **unit** ونحن نعني كيلوجرام **kg** كما أننا لا يمكن أن نفرض على الفهم العام و نقول أن الوحدة السمادية عندنا في مصر هي كيلوجرام فلم يحدث هذا توثيقا و لو اصررنا على ذلك فإننا نساهم في زيادة البلبلة في الفهم العالمي لمدلولات الوحدات ، و يكفي ما هناك من بلبلة في مدلول الطن والجالون و غيرهما من مسميات استخدمت وتغيرت في الولايات المتحدة الأمريكية. إنه حتى الاستقرار في مصر على هجاء كلمة "فدان" بالإنجليزية ليس عليه اتفاق فهناك **feddan** وكلمة أخرى مختلفة هجانيا هي كلمة **faddan** فليس هناك اتفاق على اختصارها بالأحرف اللاتيني . فهي شتي منها: **fed , fad , fed , fad , f** ، وربما اختصار **f** هو الأسلم قياسا على قاعدة الحرف الأول. وذلك قياسا على القواعد الثابتة للاختصار التي تسيير عليها دول الأحرف اللاتينية ، والتي نقول باستخدام حرف واحد وهو أول حرف بداية الكلمة ؛ مثلا اختصار كلمة أكر **acre** (الذي نسميه بـ الفدان الإنجليزي) هو حرف **a** وكلمة **hour** واختصارها **h**، وفي حالة احتمال لبس فيكتب حرفان متتابعان الأول هو حرف البداية والثاني هو حرف النهاية مثلا كلمة ياردة بالإنجليزية **yard** اختصارها **yd** ؛ **hour** واختصارها قديما كان **hr** وحديثا صار **h** أما في حالة كلمة هكتار **hectare** فنظرا لأنها كلمة مركبة من شقين الأول **hect** بمعنى مئة والشق لثاني **are** وهو وحدة مساحة اسمها "أر" **are** ورمزها حرف **a** وقدرها 100 متر مربع ، لذلك كان اختصار كلمة هكتار هو **ha** وهو الحرف الأول من شقي الكلمة وعلى العموم فإن كلمة هكتار استبدلت حاليا و تبعا لنظام الـ **SI** الي هكتومتر مربع **square hectometer** و برمز **hm²** - أي هكتومتر مربع . وعلى أي الأحوال فإن إقرار رمز لاتيني ملزم لوحد قياسي محلية مثل "الفدان" يتطلب إصدار نشرة و توصية من الجهات المعنية (الرمز العربي المعتمد هو الفاء "ف = فدان" ، لكن الرمز اللاتيني غير متفق عليه كما ذكرنا)

تركيز الأملاح الكلية الذائبة بمعلومية التوصيل الكهربى

درجت العادة على إجراء تحويل التوصيل الكهربى للمحللول الملحي في الماء الي تركيز كلي للاملاح بأن يضرب التوصيل (ديسيسيمنز/متر "دس/م" **(ds/m) × 640** بغض النظر عن قيمة التوصيل ومستوى الملوحة ، لكن طبقا لما أورده تانجي (Tanjii 1990) في كتاب "تقييم وإدارة الملوحة الزراعية" وهو البديل الحديث لمرجع ريتشاردز 1954 وهو كتاب وزارة الزراعة الأمريكية رقم 60 (USDA 1954) لمختبرات الملوحة لوزارة الزراعة الأمريكية.

فإن التحويل بضرب الـ **EC × 640** يصبح فقط للـ **EC** حتى 5 دس؛ أما الأعلى فتضرب **× 800** أي أن:-

$$= \text{EC (dS/m)} \times 640 = \text{mg salts/L (for up to 5.0 dS/m)}$$

و **× 800**

$$\text{EC (dS/m)} \times 10 = \text{mmolc/L (salts, anions, or cations) (for up to 5.0 dS/m)}$$

For EC above 5.0 dS/m use these equations:-

$$1.039 \log \text{EC (dS/m)} + 0.955 = \log \text{ cations or anions (mmolc/L)}$$

$$1.055 \log \text{EC (dS/m)} + 0.990 = \log \text{ soluble salts (mmolc/L)}$$

$$\text{Examples: for 7 dS/m ; ion conc} = 68.1 \text{ mmolc/L} \{ \text{since } \log \text{ conc} = (1.039 \times 0.845) + 0.955 = 1.833 \}$$

$$\text{salt conc} = 76.0 \text{ mmolc/L} \{ \text{since } \log \text{ conc} = (1.055 \times 0.845) + 0.990 = 1.881 \}$$

المغذيات النباتية والعناصر السمادية في تجارب التسميد تقاس كعناصر وليس أكاسيد

بالنسبة للمغذيات الكبيرة **macronutrients** الثلاثة وهي النتروجين **N** و الفسفور **P** و البوتاسيوم **K** فيعبر عن الأول بالعنصر لكن الآخرين كانوا قديما يعبرون عنها في شكل الأكسيد أما الصغيرة **micronutrients** فيعبر عنها جميعا بالعنصر . وحديثا يعبر عن كافة العناصر بالعنصر وأصبح التعبير بالأكسيد مهجورا.

النتروجين **N** : يعبر عنه في شكل العنصر نفسه (وما زال الأمر كذلك) بحيث يذكر معدلات الإضافة في هيئة كجم عنصر نتروجين للهكتار

مثلا **Nitrogen was applied at 100 kg N ha⁻¹**

الفسفور **P** : كان يجري التعبير عنه في شكل الأكسيد الخماسي **P₂O₅** بحيث تذكر معدلات الإضافة على هيئة كجم أكسيد خماسي للهكتار:

مثلا **Phosphorus was applied at 20 kg P₂O₅ ha⁻¹**

البوتاسيوم **K** : كان يجري التعبير عنه في شكل أكسيد **K₂O** بحيث تذكر معدلات الإضافة كجم أكسيد للهكتار . مثلا **Potassium was**

applied at 30 kg K₂O ha⁻¹ لكن أصبح التعبير في شكل العنصر وليس أكسيد

لماذا التعبير بالعنصر نفسه وليس الأكسيد؟ :

أولا : لمنع اللبس و التشوش في المعنى ، انظر الي جملة مثل هذه :... "تم التسميد الفسفوري بمعدل 20 كجم ف-1 هذه جملة تكتب كثيرا في المحررات العربية ويكون المقصود 20 كج اكسيد.. كذلك جمل بالإنجليزية من هذا القبيل :

" **Phosphorus fertilization was done at a rate of 20 kg / feddan** "

اللبس هنا في مفهوم تعريف معدل الإضافة هل المقصود 20 كجم أكسيد خماسي ؟ أم 20 كجم عنصر ؟. ونفس اللبس يحدث فيما يخص التسميد البوتاسي . ويكون المقصود هو أكسيد البوتاسيوم وليس العنصر .
ثانياً : للمقارنات المنطقية فيما يخص توابع التسميد من امتصاص المحصول والنباتات للعناصر السمدية . فحساب الامتصاص في المحصول يتم الإجراء على أساس كجم عنصر ممتص في النبات للفدان . وبالتالي تحسب نسبة الاسترجاع $\text{recovery of fertilizer nutrient}$ على أساس كمية العنصر الممتص ÷ كمية العنصر المضاف (كلاهما محسوب بشكل كجم عنصر للهكتار) . وأيضاً في حساب الكفاءة الإستخدامية للعنصر السمدية - مثلاً حساب الكفاءة الإستخدامية للعنصر السمدية , الفسفور على سبيل المثال (P-use efficiency PUE) لذلك يتحتم حساب كمية العنصر المضاف كعنصر لأن الامتصاص uptake هو بالعنصر .. لهذا يلزم كتابة المعدلات بالعنصر (للفدان أو الهكتار) . وفيما يلي عامل التحويل لكل من الفسفور و البوتاسيوم :-

$$\begin{aligned} 1 \text{ kg P}_2\text{O}_5 &= 0.437 \text{ kg P} & 1 \text{ kg K}_2\text{O} &= 0.830 \text{ kg K} \\ 1 \text{ kg P} &= 2.29 \text{ kg P}_2\text{O}_5 & 1 \text{ kg K} &= 1.21 \text{ kg K}_2\text{O} \end{aligned}$$

التعبير عن معدلات التسميد في تجارب الحقل يختلف عنه في تجارب الصوبة (تجارب الأخص)

أولاً : في التجارب الحقلية :

في تجارب التسميد الحقلية يعبر عن معدلات التسميد بـ كيلو جرام عنصر لوحة المساحة وهي هكتار عالمياً (فدان محلياً) الإعطاء يجري فعلياً على هذا الأساس . أي بناء على مساحة القطعة التجريبية باعتبار أن المعادلة هي كالتالي :

$$\text{kg/ha} = 0.100 \text{ g (100 mg) / m}^2 \text{ (1 ha=10000 m}^2\text{)} \{ \text{kg/fad} = 0.238 \text{ (238 mg) / m}^2 \text{ (1fad=4200m}^2\text{)} \}$$

0.238 جرام (أي 238 ملجرام) عنصر سمادي / متر مربع = 1 كجم عنصر سمادي / فدان

ثانياً : في التجارب الصوبية (تجارب الأخص) :

أما في تجارب التسميد الصوبية فنظراً لأن الذي يحدث فعلاً في كل الأحوال تقريباً هو إعطاء العنصر السمدية على شكل مليجرامات عنصر للكيلوجرام تربة (mg/kg). فلا بد أن يظل الأمر على هذا الأساس ويكتب أن معدل الإضافة هو كذلك وليس كجم / فدان للأسباب التالية.

(1) تحري الواقع الأ وهو أن الإعطاء تم على شكل مليجرام عنصر لكيلوجرام التربة.

(2) الحسابات الأخرى في التجارب الصوبية تجري على أساس الإعطاء الحقيقي : مثلاً كمية المحصول والنمو و الامتصاص يعبر عنها في شكل جرامات أو مليجرامات / إصيص).

(3) تقديرات مثل نسبة إستعادة العنصر السمدية percent of recovery of added fertiliser nutrient في صورة امتصاص بالنبات تحسب من واقع مقارنة الفرق بين كمية الامتصاص في المعاملة المسمدة وتلك الغير

مسمدة مقسوماً على كمية العنصر السمدية المضاف . ففي تجارب الحقل يحسب كل من الإمتصاص والتسميد بـ كجم للهكتار وهذا منطقي . أما في تجارب الأخص فيحسب الإمتصاص بـ مجم / إصيص وينسب لكمية التسميد والتي هي مجم عنصر / إصيص (والتي تحسب بمعلومية معدل التسميد "مجم/كجم" و وزن تربة الإصيص) وهذا هو الواقع والمنطقي....أما كون أن الملجرام عنصر/ كجم تربة يحاكي أو يشابه أو الي حد ما يكافئ عملياً وإرشادياً حوالي 1 كجم عنصر لمساحة فدان فإن هذا التقدير مبني على افتراضات هي في واقع الأمر لأسباب عملية إرشادية تقريبية في الدرجة الأولى وليست علمية وهذه الافتراضات (أنت أساساً من المصادر الأصلية التي افترضتها وهي مصادر غربية بريطانية و أمريكية في أغلبها) . وهي في منشئها كانت كالتالي:- أن 1 جزء/المليون (وهو التعبير القديم للتعبير المستعمل حالياً ا مجم/ كجم) يكافئ 2 باوند (2 رطل) للأكر (فدان إنجليزي/أمريكي=4050 م²) باعتبار وزن طبقة المحراث (عمق 15 سم) لمساحة أكر = 2 مليون باوند تقريباً-باعتبار كثافة ظاهرية=1.5 جم/سم³ 1.5" مججم/ م³ وتقليداً لذلك تم التطبيق في حالة الفدان المصري ذلك باتخاذ الكيلو جرام / فدان استناداً الي طبقة المحراث للفدان المصري (4200 م²) هي مليون كجم تقريباً على أساس نفس الفرضيات والتي هي كالتالي :-

1: طبقة محراث بسمك 15 سم (وهي) بوصة كما اعتبرت المراجع البريطانية والأمريكية أساساً)

2: وبافتراض أن الكثافة الظاهرية للتربة في ذلك السمك = حوالي 1.5 ميغاجرام/ متر مكعب.

3: كل هذا يجعل وزن تلك طبقة المحراث على مساحة 1 فدان مصري هي بوزن تقريبي مليون كجم

4: وعلى ذلك فإن معدل إضافة 1 مليجرام / كجم تربة (1 جزء/المليون) يوازي 1 كجم / فدان (وهي أساس المعادلة الاعتبارة التي استخدمت أساساً في أدبيات الزراعة و الترابية في بريطانيا و الولايات المتحدة بأن جزء في المليون يكافئ 2 رطل /أكر "lb/a" pound/acre باعتبار أن وزن الأكر هو حوالي 2 مليون رطل)

لذا فن الخطأ الفول بأن إعطاء العنصر السمدية في تجارب الأخص هو بمعدل كذا كجم / ف مع أن واقع الأمر لا يتم إعطاء السماد في التجربة الصوبية بناء على مساحة سطح تربة الأخص بل على أساس مجم/كجم.

في تجارب الصوب التي تذكر المعدل بالـ كجم/ف تكون على أساس مساحة سطح تربة الأخص وتطبق بمعادلة أن: 0.02381 مجم عنصر/سم² = 1 كجم/ف (أي 0.2381 مجم/ 10 سم² من سطح التربة) (أي 238.1 ميكجم عنصر/ 10 سم² سطح تربة). وفي واقع الأمر لا يحدث هذا في تجارب صوب وإنما نسمد بشكل مجم/كجم (جزء/مليون القديمة) .. لذلك فالأسلم و الأصح التمسك بالتعبير عن الواقع في تجارب الأخص و إدراجها في شكل مجم عنصر سمادي/ كجم تربة للأسباب المذكورة و للتماشي المنطقي مع حسابات تقييم الامتصاص في النبات و المتبقي في التربة في صورة ميسرة و تقييم الاستعادة السمدية و المقارنة بالإعطاء الفعلي . فكيف يكون الإعطاء السمدية كجم / فدان و الامتصاص مجم/إصيص خاصة وأن المحصول هو بالجرام /إصيص . وعليه ففي تجارب الأخص التعبير و الحساب :مجم عنصر سمادي/كجم تربة. و يمكن كتابة هامش يقول: 1 مجم عنصر/كجم تربة يكافئ عملياً 1 كجم/فدان لطبقة المحراث -والتي سمكها 15 سم(=2باوند/أكر)

الجدول التالي يبين الوحدات القياسية القديمة والوحدات العالمية SI units الحديثة بديلاتها ومجالات قياسها

القديم (رمزه) يقاس : لتحويل القديم الى حديث : ضرب × ..	الحديث (رمزه) : لتحويل الحديث الى قديم : ضرب × ..
acre - مساحة	0.405
faddan (ف) فدان	0.42
Angstrom (A)-طول	0.1
Astronomical mass unit (AU)-طول	0.150
Atomic mass unit (amu)- كتلة	1.661×10^{-27}
bar (bar) -ضغط	0.1
barn (b) -مساحة	100
هكتومتر مربع	2.471 ha
هكتومتر مربع	2.381 (ha)
نانومتر	10 nm
تيرامتر	6.684 Tm
كجم	10×10^{26} kg
مجايسكال	10 MPa
فنتومتر ²	0.01 fm ²

6.290	m ³ م ³ ...	0.159	(حجم) أمريكي = 42 جالون أمريكي (bbl) barrel
0.984	كيلوجول kJ ...	1.055	tu س(B) British thermal unit - طاقة
0.239	جول j ...	4.187	calorie (cal) - طاقة
35.315	m ³ م ³ ...	0.028	cu ft) cubic foot - حجم
0.061	سم ³ cm ³ ...	16.387	cu in) cubic inch - حجم
1.308	m ³ م ³ ...	0.765	cu yd) cubic yard - حجم
0.027	جيجابايريل (gigabecquerel) GBq ...	37	(Ci) curie - نشاط اشعاعي
0.1	ميكرونيوتن uN ...	10	(dyn) dyne - قوة
6.241	ميكروجول uj ...	0.160	(eV) electrovolt - طاقة
10	ميكروجول uj ...	0.1	(erg) erg - طاقة
	Mg مجارام 1.016=long "t" طن بريطاني , Mg مجارام 0.908 = short "t" طن أمريكي		
2.205	كيلوجرام kg ...	0.454	Pound (به 16 أونصة Oz) باوند/ليبرة/رطل؛ برمز lb
1	فمتومتر fm ...	1	fermi (فيرمي) وحدة طول
0.033	سم cm ...	30.48	foot (ft) قدم طول
3.281	م/ثانية m/s ...	0.305	foot/second (ft/s) قدم/ثانية - سرعة
0.220	ديسمتر مكعب ³ (L) dm ³ ...	4.546	gallon (UK) جالون انجليزي
0.264	ديسمتر مكعب ³ (L) dm ³ ...	3.785	gallon (US) جالون امريكي
1	كيلوبيسكال (kPa) ...	1	centibar (cb) سننبار - توتر رطوبي أو ضغط
1	ميكرومتر (um) micrometer ...	1	micron (u) ميكرون - طول
1	نانومتر (nm) nanometer ...	1	milli-micron (mu) ملليمكرون طول
	(km/h) ماخ = 1193.3 كم/ساعة		Mach (Ma) ماخ لسرعة النفثات - التعبير الحديث هو كم/س (km/h)
	155 أردب (وحدة كيل مصرية = 203 لتر). ملؤها (كجم): قمح 150/ذرة شامي 140/شعير 120 / فول 155		Ardab (وحدة كيل مصرية = 203 لتر). ملؤها (كجم): قمح 150/ذرة شامي 140/شعير 120 / فول 155
	(bu) bushel بوشل (وحدة وحدة كيل. البريطاني = 36.37 لتر - الأمريكي = 35.24 لتر)		(bu) bushel بوشل (وحدة وحدة كيل. البريطاني = 36.37 لتر - الأمريكي = 35.24 لتر)
	(yd) yard ياردة = 0.9144 م (الياردة = 3 قدم ؛ القدم (ft) = 12 بوصة؛ البوصة (in) = 2.54 سم		(yd) yard ياردة = 0.9144 م (الياردة = 3 قدم ؛ القدم (ft) = 12 بوصة؛ البوصة (in) = 2.54 سم
	0.036 = 27.8 mg/m ² /s (مجم/م ² /ثانية)		g /dm ² /h { جم/ديسمتر ² /ساعة (تمثيل ضوئي و بخرنج) } = 27.8 mg/m ² /s (مجم/م ² /ثانية)
	umol/cm ² /s (مجم/م ² /ثانية) = 27.8 mg/m ² /s (مجم/م ² /ثانية)		umol/cm ² /s (مجم/م ² /ثانية) = 27.8 mg/m ² /s (مجم/م ² /ثانية)
	الرطل المصري (ما قبل 1958) وزنه 450 جم مقسم الى 12 أوقية والأوقية بها 12 درهم (قارن بالرطل الإنجليزي)		الرطل المصري (ما قبل 1958) وزنه 450 جم مقسم الى 12 أوقية والأوقية بها 12 درهم (قارن بالرطل الإنجليزي)

ملاحظات في الكتابة بالإنجليزية

في استخدام كلمة while وكلمة whereas

كلمة while و أخريات من أمثال whereas و although تربط شقين (جناحي الكلمة) من المعاني في جملة واحدة.. وليس جملتين منفصلتين و تكتب في بداية الجملة أو في وسطها لكن في الحالتين لا بد من وجود الشقين في نفس الجملة .. خذ مثلا كلمة while وما يسري عليها يسري على الكلمات التي تاملتها في الوظيفة

1- استخدام الكلمة while في بداية الجملة : فيما يلي مثال سليم لغويا :

While deficiency in N results in yellowish green leaves , deficiency in P results in greyish-green leaves.

2- استخدام كلمة while في وسط الجملة : فيما يلي مثال سليم لغويا

Deficiency in N results in yellowish- green leaves , while deficiency in P results in greyish-green leaves .
المعنى واحد في الحالتين رغم اختلاف موضع كلمة while في الجملتين .لكن في الحالتين وردت الكلمة ضمن عبارة واحدة و داخل جملة واحدة وليس جملتين . ذلك لأن الكلمة تربط عبارتين هما شقي الجملة (أي جناحي كلمة while) ولا يفصلهما نقطة توقف (أي لا يفصلهما full-stop 'إنجليزية بريطانية، أو period إنجليزية أمريكية). لكن يفصلهما فاصلة comma. وكثيرا ما تستخدم كلمة while وشبهاتها مثل كلمة whereas استخداما خاطئا ..

خذ المثال التالي الغير سليم والذي يعتبر من الأخطاء الشائعة :

Applying N resulted in an increase in the yield of grains as well as an increase in K in grains. While applying P caused an increase in the yield of (grains+straw) as well as a decrease in K in grains.

فالكاتب هنا يريد أن يقول أنه ... " بينما أدى التسميد النتروجيني الي رفع محصول الحبوب وأيضا محتواها البوتاسيوم فان التسميد الفسفوري أدى إلى رفع محصول(القش+الحبوب) وأيضا خفض محتوى البوتاسيوم في الحبوب . الجملة طويلة ، ويبدو أن الكاتب قسمها الي جملتين منفصلتين لهذا السبب . لكنه بذلك قد أسد المعني . وأخطأ في قاعدة استخدام كلمة while فرغم أن الجملة الأولى يمكن اعتبارها جملة كاملة (جملة مفيدة) فإن الثانية و التي بدأت بكلمة while تعتبر ناقصة (غير مفيدة) من ناحية قواعد اللغة ويعوزها الجناح الآخر لكلمة while أي أن بها شق واحد للكلمة المذكورة. وشقي كلمة while لا بد من كتابتهما في نفس الجملة بدون فصل .. وفي المثال الخاطيء الحالي يبدو أن طول كل من عبارتي شقي الجملة جعل الكاتب يلجأ بالخطأ إلى فصلهما لكن الصحيح هو عدم الفصل رغم طول الجملة . والأسلم والأصح لغويا أن يكون التعبير هكذا بجملة طويلة جدا رغم أنها طويلة وركيكة:

Applying N resulted in an increase in grain yield as well as an increase in K in grains , while applying P caused an increase in the yield of (straw+grains) as well as a decrease in K in grains.

ولتحاشي طول الجملة فإن الحل هو أن إما أن تختصر عبارتي الشقين مع الإبقاء علي كلمة while :-

Applying N increased grain yield and K in grains, while applying P caused an increase in (grains+straw)-yield and a decrease in K in grains.

الحل الآخر هو كتابة كلمة However أو كلمة Nevertheless أو On the other hand في بداية الجملة المنفصلة مكان كلمة While مع بقاء الجملتين منفصلتين ... و تبقى عبارتا الشقين اللذين وردا في الجملة الطويلة منفصلتين في جملتين :

Applying N resulted in an increase in grain yield as well as an increase in K in grains. However , applying P caused an increase in the yield of straw+grains as well as a decrease in K in grains.

في استخدام كلمة occur

تستخدم هذه الكلمة بدون إلحاقها بأي من أفعال to be بمعنى أنها دائما فعل أساسي لاحظ الخطأ الشائع التالي:

A considerable increase is occurred in yield upon applying N .

والصحيح هو A considerable increase occurred in yield upon applying N .

في التعبير عن تشابه نتائج دراسات الباحثين باستخدام كلمة similar

كثيرا ما نصادف مثل هذه التعبيرات الخاطئة منطقيا في معرض مناقشة نتائج بحث :

مثال في بحث للباحث "فلان" منشور في 2007 (لاحظ جيدا تاريخ البحث) نجد التالي :

Data in Tableshow that application of P caused 50 % increase in wheat grain yield . Black et al (2001) and Elkoomy (2002) reported similar results on maize

مثال آخر في بحث لـ "فلان و آخرين" منشور في (لاحظ أيضا تاريخ البحث) 2004:

Results reported by Abdallah (1999) on barley are similar to our findings

الخطأ هنا هو في عدم ملائمة أو منطقية أي من العبارتين نظرا لأن تاريخ كل منهما أحدث من تواريخ البحوث التي أشير إليها في كل منهما ؛ وعلى ذلك فتناجج بحث "فلان" (الحالة الأولى) هي التي تشبه نتاجج بلاك و نتاجج الكومي وليس العكس . كذلك الأمر في الحالة الثانية فتناجج بحث "فلان و آخرين" هي التي تشبه نتاجج عبد الله - فالفرق دقيق الدلالة بين التعبيرين في كلا الحالتين فالأحدث هو الذي يشبه الأقدم (نقول أن الابن يشبه أباه وليس العكس)والصحيح هو

الحالة الأولى

Data in Tableshow that application of P caused 50 % increase in wheat grain yield .These results are similar to those of Black et al (2001) and Elkoomy (2002) who reported an increase in maize yield upon applying P

or..Data in...show...etc.. .These results agree with those of Black et al (2001) and.. Elkoomy (2002)who reported an increase in maize yield upon applying P ...etc...

الحالة الثانية

Results of our findings are similar to those reported by Abdallah (1999)on barley...

خطأ شائع في كتابة أسماء الباحثين في قائمة المراجع List of References

يجب كتابة اسم الباحث أو الباحثة في قائمة المراجع بحيث يبدأ باسم اللقب surname أو الجد . أما الأسماء الأولى من اسم الباحث أو الباحثة واسم الأب فيكتب اختصارا بالحرف الأول فقط فكتابة الأسماء ف قائمة المراجع لها أصول يجب إتباعها والتالي مثال لعدم إتباع الأصول اسم مكتوب في قائمة المراجع كما يلي :

Khairia, A. Yousef 1971. Studies on *Fusarium* wilt of cotton. Phyt.3:33-48

Khairia, A.Y. 1971. Studies on *Fusarium* wilt , , , , , , , , , , etc.

Yousef, K.A. 1971. Studies on *Fusarium* wilt ...etc....

فكلاهما خطأ أما الصحيح فهو فكلتا العبارتين خاطئة و ليس لباحث و من حق الباحثة أن يذكر اسمها الأول كاملا ؛ نقول هذا حقها ولكن ليس في قائمة المراجع إنما في متن البحث ذاته

فرغم أن اسم الباحثة هو "خيرية" لكنها تكتب في قائمة المراجع باسم جدها أو لقب عائلتها بغض النظر فالأصل في التدوين في قوائم المراجع هو كتابة اسم الجد فقط (أو لقب العائلة فقط) كاملا أما اسم الباحث أو الباحثة واسم الأب والباقي فتكتب حروفا ليس إلا . وعليه فالاسم الأخير من تسلسل اسم الباحث أو الباحثة هو اسم (أو لقب) مذكر حتى , وقد يكون اسم الجد من الأسماء المشتركة مثل صفاء , ضياء , عصمت. عفت . فباحث باسم "أحمد عبدالله عصمت" يكتب في قائمة المراجع Esmat,A.A. و باحثة باسم "سميرة مصطفى عصمت" فتكتب في قائمة المراجع Esmat,S.M. وفي الحالتين وباعتبار التقيد تماما بالقواعد فمن المؤكد أن البحث بهذا التدوين يخص باحث أو باحثة تحت اسم جد عصمت وليس لباحثة باسم عصمت.

الفرق بين كتابة أسماء الباحث في صدارة متن البحث (أو غلاف الكتاب) وفي قائمة المراجع

ولا بد أن نفرق هنا بين كيفية كتابة الاسم في قائمة (صفحة) المراجع وكتابه في صدارة متن البحث ذاته(أي في الصفحة الأولى من متن البحث أو غلاف الكتاب الذي هو مؤلفه " أو هي مؤلفته") . ففي صدارة متن البحث أعلى ال Abstract أو على غلاف الكتاب يكتب الاسم الأول كاملا(أو الحرف الأول فقط) ثم الحرف الأول من اسم الأب ثم الاسم الكامل للجد (أو اللقب) بهذا الترتيب - وأحيانا يكتب سم الأب كاملا ؛ اللقب أو الجد يجب كتابته كاملا . .. وهذان مثالان

Studies on *Fusarium* wilt of cotton

By

Yousef ; or K.A.Yousif) Khairia Ahmed Yousif (or Khairia A.

Response to Zn application on olive trees

By

Zainab H. Behairy , Mhamad M. Sharaf , and M. A. Beshr

or Z.H. Behairy , M. M. Sharaf , and M. A. Beshr) (

لاحظ الفرق بين كيفية الكتابة هنا والكتابة في قائمة المراجع .

أما في قائمة المراجع فهناك طريقتان في كتابة الأسماء والإختصارات ولايصح الخلط بينهما: مثلا بحث نشر في دورية علمية هي *Egyptian Journal of Applied Science* العدد 7 وقع ما بين صفحتي 324 و 333—المؤلفون خمسة - وبملاحظة متن أصل .. ثلاثة من الخمسة هن أسماء باحثات : سهير عازر (أول اسم من الباحثين الخمسة) و جاكلين صادق (الثالث) و (إجلال العجوري) (الخامس) لكن في قائمة المراجع يتقيد بالنظام العلمي العالمي حيث تكتب القاب واختصارات الأسماء بإحدى الطريقتين التاليتين الخلط بينهما: الطريقة الأولى : نظام A (في الدوريات البريطانية و أغلب الأوربية) هكذا :

Azer, S.A.; Awad, A.M.; Sadek, J.G.; Kalil, F.A.; and El-aggory, E.M.2003. A comparative study on the effect of elements and biophosphatic fertilisers on response of faba bean (*Vicia faba*) to P fertilization.Egypt. J. Appl. Sci.18(7):324-333.

الطريقة الثانية : نظام B (في الدوريات الأمريكية) هكذا:

Azer, S.A., A.M. Awad, J.G. Sadek , F.A. Kalil , and E. M. El-Aggory, 2003. A comparative study on the effect of elements and biophosphatic fertilisers on response of faba bean (*Vicia faba*) to P fertilization.Egypt. J. Appl. Sci.18(7):324-333.

لاحظ الفرق بين الطريقتين :

في طريقة A الباحث الأول يكتب اسم الجد أو اللقب (سواء كان ذكرا أم أنثي) كاملا متبوعا باحرف الأول للباحث وأبيه وجده (أوالباحثة وأبيها وجدها) وكذلك الأمر تماما بالنسبة للباحثين المشاركين هكذا..... Azer, S.A., Awad, A.M., Sadek, J.G., لاحظ ضرورة كتابة علامة الفاصلة العادية (, comma) بعد اللقب لكل منهم (اومنهون) . أما الفواصل بين كل باحث وآخر فيمكن أن تكون فاصلة منقوطة (; semi-colon)أو فاصلة عادية(كما في هذا المثال)

أما في طريقة B فيالنسبة للباحث الأول مثلما في طريقة A بأن يكتب اسم الجد أو اللقب (سواء كان الباحث ذكرا أم أنثي) كاملا متبوعا باختصارات أسماء الباحث وأبيه وجده (أو أبيها وجدها)أما أسماء و اختصارات الباحثين الآخرين فكل منها يكتب بحيث يبدأ أولا بالأحرف الأولى لاسم الباحث (أو الباحثة والأب) متبوعا باسم اللقب أو الجد كاملا هكذا..... Azer, S.A. , A.M. Awad , J.G. Sadek.... لاحظ أن الفواصل بين كل باحث و آخر هي فاصلة عادية كما في المثال. و لاحظ أنه في كلا طريقتي الكتابة أن رقم المجلد هو 18 , و رقم العدد (ضمن ذلك المجلد) هو 7 ويكتب رقم العدد بين قوسين عقب رقم المجلد مباشرة ؛ و النقطتان فوق بعضهما (أي : colon) يتبعهما رقما الصفحتين اللتين وقع البحث بينهما .

في هذا الشأن يمكن عدم كتابة رقم العدد (أي الرقم المقوس) .. ويصح ذلك في المجلات والدوريات التي تتبع التسلسل المتتالي لأرقام صفحاتها تباعا على طول أعداد المجلد بدءا من الصفحة الأولى للعدد الأول انتهاء بالصفحة الأخيرة للعدد الأخير للمجلد ؛ بحيث يبدأ برقم 1 و ينتهي برقم قد يتعدى الألف أو الألفين... و مثال ذلك معظم الدوريات الأوربية و الأمريكية و دوريات أخرى مثل "مجلة مشتهر للعلوم الزراعية" Annals of Agric. Sci. Moshtohor " أما في المجلات و الدوريات التي لا تتبع التسلسل المتتالي من أول المجلد إلى نهايته وتتبع بدلا من ذلك ترقيم كل عدد على حدة ، مثلما الحال في"المجلة المصرية للعلوم التطبيقية"Egypt. J. Applied Sci." فإن كتابة رقم العدد بعد رقم المجلد يصبح وجوبيا و ملزما .

هذا هو النمط المتبع حديثا في كتابة الأرقام و البيانات.. فحاليا لا يكتب شيء مثل " vol. 18 " أو رقم المجلد تحته خط " مثل 18 " لتحديد أن هذا هو رقم المجلد ؛ فكلاهما طريقة قديمة ؛ ولا أن تكتب أرقام الصفحات بعد فاصلة فهي أيضا طريقة قديمة فمثلا كتابات بطرق قديمة مثل : 18 , 324-333... or .. 18 (No. 7), 324-333 .. or... vol 18 (No. 7),324-333 (7) 18 كلها أصبحت لا تستخدم حاليا . ويجب على الباحثين اللذين ينقلون من قوائم مراجع وردت في بحوث غيرهم مراعاة تلك الملاحظات و أن تكيف الطرق القديمة لتتميز أرقام أعداد المجلة أو أرقام المجلدات و الصفحات و علامات مثل الفاصلة و الشرطة تحت الرقم و اختصارات مثل vol أو No. ، كل هذه لابد من تكييفها مع أشياء أخرى مثل طريقة كتابة الأسماء كي تكون في الشكل الحديث . و على ذكر النقل من قوائم المراجع التي يطالع الباحث عليها؛ ففي واقع الأمر لا يصح أن يجريالباحث إسنادالبحث لم يطالع عليه فعليا ويعتمد على نقله من قائمة مراجع وردت في بحث لباحث آخر؛ ففي هذه الحالة قد ينقل أخطاء غيره و كثيرا ما تكون هناك مثل هذه الأخطاء . ملاحظات أخرى هامة:

1- لا يلجأ حاليا حين كتابة قوائم المراجع إلى تقويس سنة النشر بل تكتب السنة مباشرة عقب اسم الباحث(أو أسماء الباحثين) مثلما التالي USDA 1954.....

2- وتستبعد كتابة أرقام الجداول أو الرسوم البيانية أو الصور أو الخرائط بين أقواس مثل التالي Table 14 shows that..

بدلا من القول Table (14) shows that

3- ويستبعد تقويس الأرقام إذا كانت من صميم السياق في العرض لاحظ التالي:

Data of Table (14) show that applying N at a rate of (150) kg N/ ha ...

فالأفضل هو Data of Table 14 show that applying N at a rate of 150 kg N/ ha.

خصائص مستخلص ورقة البحث العلمي **The Abstract**:

ذو كلمات مختصرة جدا- بدون حشو- سطور متراسة بدون فقرات - يذكر سبب وهدف البحث وكيفية إجراءه ونتائجه وبعض قيم رقمية - تحاشي التعميمات- لا يتعدى 250 كلمة-لا يشمل جداول ولا اشكال ؛ يكتب الاسم اللاتيني مع الاسم الانجليزي للكائن أو النبات وقوام الأرض مع إتمامها التصنيفي (Taxonomy) (على الأقل تحت-الرتبة sub-order أو المجموعة العظمي great group).

References مراجع

- Caballero, R., Barro, C., Alzueta, C., and Ortiz, L.T. 1998.** Above-ground carbohydrate and nitrogen partitioning in common vetch during seed filling. *Agron. J.* 90(1): 97- 910 .
- Crystal, D.(ed.)1993.**Cambridge Encyclopedia, Cambridge University Press,UK.
- Donahue, R.J., Roderick,M.L., McViicar,T.R. and Farquhae,G.D. 2013.** Impact of CO2 fertilization on maximum foliage cover across the globe's warm arid environments. *Geophysical Res. Letters* 40(12):3031-3035.
- Encyclopedia Britannica 2007.** Encyclopedia Britannica Inc. Chicago ,USA.
- Lue, P., Su, Y., Nu , Z. and Wu, J. 2007.**Geostatistical analysis and risk assessment on soil total nitrogen and total soil phosphorus in the Dongting lake Plain area, China. *J. Environ. Qual.* 36: 935-942.
- Russel, A.E., Raich, J.W., Valverde-Barrantes, O.J., and Fisher, R.F. 2007.** Tree species effects on soil properties in experimental plantation in tropical moist forests. *Soil Sci. Soc. Amer. J.* 71:1389-1397.
- ASA/CSSA/SSSA 1988.**Puplications handbook and style manual. Amer. Soc. Agron ./Crop Sci. Soc. Amer./Soil Sci. Soc. Amer., Madison, Wisconsin, USA.
- Tanjii, K.K. (ed.) 1990.** Agricultural salinity assessment and management. Amer.Soc. Civil Eng.(ASCE) Manual No.71 .NY,USA.
- USDA 1954.** Diagnosis and improvement of saline and alkali soils .United States Department of Agriculture (USDA) , Handbook 60.
- Watson, J.A. and More, J.A. 1962.** Agriculture : the science and practice of farming.11th Edition ,Oliver and Boyd ,Edinburgh and London,UK.
- Woodward,K.R., Sollenberger, L.E., Sweat,L.A.,Great, D.A.,Nair,V.D.,Jymph,S.J.**
- Walker, L. and Joo, Y. 2007.** Phosphorus and other soil components in a dairy effluent spray field within the central Florida Ridge.*J.Envir.Qual.*36:1042-1049.
- Yool, A., Martin, A.P., Fernandez, C., and Clark, D.R. 2007.** The significance of nitrification for oceanic new production. *Nature* , London 447(714):999-1002
- علي احمد عبد السلام 2000 . "الحديث في العلم" مذكرة مطبوعة و محاضرات . قسم الأراضي , كلية الزراعة بمشتهر , جامعة الزقازيق , فرع بنها , مصر .

ملحق 1: أمثلة صياغات قديمة وردت في بحوث قديمة وتحويلها الى صياغات حديثة

- (1) بحث جاء فيه التركيز بالتعبير القديم ppm : مثلا 10 ppm فيذكر كالتالي :
 مادة صلبة في مادة صلبة: إختار واحدة مما يلي. (w/w) 10 ng/mg .. 10 ug/g .. 10 mg/kg .. 10 g/Mg
 مادة صلبة ذائبة في محلول: ,, ,, (w/v) 10 ng/uL.. 10ug/mL.. 10mg/L .. 10 g/m³
 (2) بحث ذكر التعبير القديم ppb : مثلا 10 ppb فيذكر كالتالي :
 10mg/Mg or 10ug/kg or 10ng/g or 10pg/mg (w/w)
 10mg/m³ ,, 10ug/L(i.e.10ug/dm³) ,, 10ng/mL(mL=cm³) or 10 pg/uL(uL=mm³)(w/v)
 (3) بحث فيه تركيز الزنك في محلول الرش 200 ppm فيشار الى أنه 200 mg/L
 (4) بحث فيه معدل إضافة النتروجين للقمح 30 رطل للأكر 30 lb/a فيشار اليه 33.6 kg/ha
 (أو 33.6 kg/hm² هكتومتر مربع hm² = هكتار وكثيرا ما تجدها في المحررات العلمية الحديثة)
 لاحظ أن الرطل=0.454 كجم والأكر= 4050 م² و الهكتار = 10000 م² والفدان = 4200 م²
 (5) بحث ذكر محيط الثمرة = 3 بوصة (3 inch) فيكتب 7.6 سم (7.6 cm) البوصة=2.54 سم
 (6) بحث ذكر إجراء الري عند وصول رطوبة التربة 0.70 بار شد رطوبي 0.70 bar moisture tention
 فتكتب 70 كيلو بسكال 70 kPa أو 0.07 ميجابسكال 0.07 mega Pascal MPa
 (لاحظ : 1 كيلو بسكال = 1 سنتي بار ... 1 kPa = 1 cb)
 (7) بحث ذكر تركيز الصديوم 100 ملمكافئ / لتر (200 me/L or 200 meq/L) يكتب 200 mmolc/L
 (8) بحث ذكر لسعة تبادلية كاتيونية = 30 me / 100g soil - 30 meq / 100g soil فيكتب 30 cmolc/kg soil أي 30 سنتيمول شحنة / كجم تربة (و أحيانا يكتب كجم / kg " 30 cmol " أي 30 سنتيمول/كجم باعتبار انه يعبر عن ايونات " كاتيونات " - لاحظ أن القيمة لم تتغير إنما المسمى هو الذي تغير)
 (9) بحث في مرجع أمريكي ورد فيه أن السعة الانتاجية اليومية لمصنع سماد عضوي هي 1000 طن (طن أمريكي بالطبع - أو طن قصير short ton فيشار اليها 908 مجارام (أي 908 طن متري)
 (10) بحث في مرجع بريطاني أورد سعة انتاجية يومية لمصنع سماد عضوي = 1000 طن (طن بريطاني - طن مملكة متحدة- طن انجليزي - طن طويل long ton فيشار اليها 1017 مجارام (أي 1017 طن متري)
 (11) بحث فيه سعة انتاجية لمصنع معلبات عجينة طماطم 1000 طن متري فيشار اليها 1000 مجارام Mg
 (12) يحسن عدم استخدام كلمة طن ton قاصدا طن الـ 1000 كج و استخدم بدلا منها مجارام (مجم) megagram(Mg) ويمكنك كتابة ملاحظة هامشية تفصح عنها هكذا: (Mg = 10⁶ g). وان كنت مصرا علي استخدام ton فيجب أن تكتب الوصف الصحيح له بان تكتب metric ton
 (13) بحث أمريكي ذكر معدل رش محلول سمادي 100 جالون/أكر فيكتب 935 لتر/ هـ (الجالون الأمريكي=3.785 لتر)

- (14) بحث بريطاني " " " " " " 100 جالون / آكر فيكتب 1122 لتر/هـ (الجالون البريطاني=4.546 لتر)
 (15) بحث ذكر محتوى كربونات كلسيوم بالتربة = 12.31 % و محتوى فسفور في حبوب القمح = 0.214 %
 يتم تحويل النسب المنوية الي جم/كجم بتحريك العلامة العشرية هكذا : محتوى كربونات الكلسيوم = 123.1 جم/كج
 (123.1 g/kg) و محتوى الفسفور في القمح = 2.14 جم/كج (2.14 g/kg)
 (16) بحث ذكر معدل تسميد فسفور = 30 كجم P₂O₅ / فدان – فيكتب 13 كجم P / فدان (13kg P/f)
 (17) بحث ورد فيه أن معدل تسميد بوتاسيوم 50 كج K₂O / فدان فيكتب 41.5 كج K / فدان (41.5kg K/f)
 (18) بحث ذكر سمادا به 20% P₂O₅ (يقصد 200 g P₂O₅ /kg) يعني P 7% (يقصد 7 g P/kg وهو أفضل)
 (19) أو سمادا به 48% K₂O (يقصد 480 g K₂O /kg) يعني K 40% (يقصد 400 g K /kg وهو أفضل)
 (الاختصار العربي " كج " أفضل من " كجم " ؛ " ج " أفضل من " جم " تمشيا مع قاعدة حرف واحد للشيء الواحد)
 (20) بحث ورد فيه أن التوصيل الكهربى لمياه ري هو 2.41 مليون/سم/25 م – يشار إليه 2.41 ديسيسيمنز/م (أي أنه بدلا من 2.41 mmhos/cm/25°C نكتب 2.41 dS/m .. لاحظ أن القيمة لم تتغير)

ملحق 2 : أمثلة صياغات بحاجة الي تصويب

Increased yield upon applying Zn was reported by (Own 1999) and (Mark 2005) in Canada.
 الصحيح هو Increased yield upon applying Zn was reported by Own(1999) and Mark (2005) in Canada.

ذلك لأن ما بين الأقواس هو بمثابة هامش وليس من صلب بناء الجملة بمعنى أن الجملة لا تفقد معناها وسيبقاها إذا قرأتها متناسيا الأقواس وما تحويه .. وهذا ما ينطبق علي الصياغة الصحيحة وليس على الخاطئة لأن Own و Mark كلاهما جزء اصلي في بناء الجملة لكن سنوات البحث لكليهما ليست جزءا أصيل من بناء الجملة فهما بمثابة هامش لذا فهي بين اقواس.
 * التالي صياغة ليس فيها Own أو Mark جزءا أصيلا من الجملة لكن تفيد المعنى المقصود:-

Studies in Canada (Own1999 and Mark 2005) showed increased yields upon applying Zn.
 Data in Table (4) show or... Figure (5) shows: (لاحظ الاقواس)
 والتالي صياغة قديمة لعبارة تجدها كثيرا (التالي صياغة قديمة لعناوين جداول أو أشكال تجدها كثيرا): N uptake... (Table 2): Yield of ... or... Figure (5)
 الصياغات لحدثية: عدم تقويس أرقام الجداول والأشكال سواء في المتن أو العناوين فالرقم جزء أصيل من العبارة. والأصح هو:
 Data in Table 4 show increased yield, and Figure 5 shows superiority of Zn
 في العناوين:
 Grain yield as affected by P rate or N uptake in grains.. (Figure 5)
 يمكن في المتن عمل أقواس لكن محتوى القوس يكون بمثابة ملاحظة هامشية لا تشكل جزءا من صلب العبارة كالتالي:
 Grain yield was increased (Table 5), and superiority occurred by Zn application (Figure 5).
 تتابع اسماء المؤلفين

لاحظ هذه التركيبة لتتابع أسماء المؤلفين El-Tohamy, M. A. , M. A. Hasan, and M. A. Abdel-Salam.
 التركيبة التالية El-Tohamy, M. A. , Hasan, M. A. , and Abdel-Salam, M.A.
 أي من التركيبتين سليم لكن يكتب به فقط في قائمة المراجع لكن لا يمكن أبدا الكتابة هكذا في صدارة متن بحث هؤلاء الباحث أو غلاف كتابهم فهذا خطأ. أما الصحيح فهو التالي (بالطبع مع افتراض الإبقاء على الأحرف الأولى من اسماء الباحث):
 M. A. El-Tohamy, M. A. Hasan, and M. A. Abdel-Salam.
 أو هكذا إذا أريد كتابة الاسم الأول للباحث:

Mohamed A. El-Tohamy, Mohamed A. Hasan , and Mohamed A. Abdel-Salam
 صياغة عناوين الجداول

صياغة عنوان جدول خصائص مثل: Table 1:Some properties of the used soil of the study هي غير مفضلة
 الأفضل هو: Table 1: Properties of the soil used in the study : لأن كلمة some لا داعي لها طالما ليس مكانها كلمة the التي تعني كافة الخصائص فالتسمية بدون the تعني بعض الخصائص بلا حاجة لكلمة some أي انها نكرة indeterminate أما عبارة used soil فمعناها تربة سبق استعمالها. أي مستعملة (مرادفة لـ used car) فالأفضل هو الأصح.

ملحق 3 : أمثلة لقديم مهجور و حديث مستخدم حاليا

الحديث المستخدم حاليا في الدوريات العالمية	القديم المهجور
ثبات الرقم (mg kg ⁻¹ or mg L ⁻¹) or (ug g ⁻¹ or ugmL ⁻¹) " " " (ug kg ⁻¹ or ug L ⁻¹) or (ng g ⁻¹ or ng mL ⁻¹) mmolc L ⁻¹ or mmolc L ⁻¹ (millimole charge: mmolc, mmolc)التحويل كالتالي:- P ، Kالحديثية هي: 1 P ₂ O ₅ = 0.437 P --- 1 K ₂ O = 0.82 K micrometer.....) um((nm) nanometer.....) ppm (ppb) (milliequivalent: me –meq) meL ⁻¹ meqL ⁻¹ تعبيرات مهجورة لمغذيات النبات..... K ₂ O ، P ₂ O ₅ (u) micron..... (mu) milli-micron.....
100 وحدة نتروجين فإذا سمدت بـ 100 كيلو جرام نتروجين فلا يري علي باقي المغذيات N كج نتروجين . ما يسري علي بل 100 100 units N وليس 100 kg N	القول بأن وحدة العنصر السمادي = 1 كجم خطأ لأن ((1cwt=112 lb) و 100 هندردويت 112 = 1.12 رطل (508 جم) أي 0.01 N = عليه 100 وحدة 112 lb N/ha = 100 units N/ ha : !!N كجم

<p>هو الاسم الحديث للطن المترى، فهناك 3 أنواع من Mg mega gram ي - امريكي (قصير) - انجليزي (طويل) أوزانها على التوالي: 1000- 1017- 908Mg ha⁻¹ كجم!-و عليه ينسب الإنتاج و المعدلات هكذا هكتار = 2.38 فدان - الإنتاج بالاردب يحول الى وزن تبعاً للمحصول 100 kg fd⁻¹ = 238 kg ha⁻¹ وينسب للهكتار مثلاً</p> <p>مع ثبات القيمة kilo Pascal (kPa) تحول الى كيلو بسكال cb القسمة على 10 mega Pascal (MPa) تحول الى مجابسكال b بالقسمة على 10.1 MPa تحول الى atm و (1 MPa=10 b)</p> <p>kg ha⁻¹ - mh⁻¹ - التعبير الحديث هو باستخدام الأس السالب مثل</p> <p>Table 4 .. Figure 5 <u>تلقى الاقواس</u> g - h - L - dSm⁻¹ - kg</p> <p><u>الصحيح هو:</u> ○ Applying N increased yield, while applying Cu decreased it المعنى كله ي جملة واحدة متكاملة سليمة ○ Applying N increased yield. However applying Cu decreased it. فالمعنى هنا ورد في جملتين سليمتين.</p> <p><u>العبارة السليمة هي:-</u> Table 1: <u>Properties</u> of the soil <u>used in</u> the study</p> <p>دون فاصلة فكتابة اسم المؤلف Fatma A. Abdo السليم هو في أم ذكر مسموح سواء اعلى ملخص البحث أو غلاف الكتاب . Abdo, F. A.-السليم في قائمة المراجع هو. ... Abdo (2011) found that... السليم في المتن هو</p> <p><u>المنطقي هو:</u> <u>These results are similar to those by Ali (2001)...</u> لاحظ أن الشبيه هو الأحدث وليس الأقدم</p> <p>100 mg kg⁻¹ soil <u>الصحيح</u> أن تكتب معدل التسميد بالـ kg/ وليس mg/pot لأن هذا uptake لأن الواقع ولأن الامتصاص كتابتها بشكل عنصر سمادي (لأنك تكتب بحث وليس نشرة ارشادية) 55 kg N (as urea 46%N) هكذا : 7 kg P (as Ca-superphosphate 7%P) أو بل كوحدات مطلقة موجودة في وحدة واحدة:..... هكذا CaCO₃ in soil=78 g .. protein content=51.2 gkg⁻¹ :-- Salt in solution=101.2 gL⁻¹.. fat content = 71.2 (حسبما كان التقدير 71.2 gkg⁻¹) أو</p> <p><u>إستثناءات في استخدام تعبير %</u> اولاً: في التوزيعات التكرارية الفئوية المكونة لشي واحد تربة مثل : توزيع الفئات المختلفة الحجم لدقائق الجزء المعدي (particle %): sand, silt, and clay distribution of soil port بحيث أن الجزء المعدي يشكل 100% و التوزيعات تمثل أجزاء : محتوى الرطوبة (الماء) في التربة : لأن المحتوى هنا هو تناسب شكل نسبة مئوية) بين وزن الماء الذي تحتويه التربة الرطبة Ratio إلى المادة الجافة للتربة :مثلاً 100جم تربة رطبة بها 25 جم ماء تكون</p>	<p><u>التالي تعبيرات قديمة مهجورة:</u> اردب/ف- -- طن/ف lb/acre كج/فدان - kg/ fdطن/هكتار</p> <p>atm(atmodphere -جوي b) (bar -بار (cb) centibar) سنتيبار</p> <p>kg/ha - m/h - g/m²تنسيب بشرطة مائلة مثل</p> <p>Table (4) , Figure (5)..... يرت الى... Kg - mmho/cm- l (or l) - gm - hr - l <u>التالي تعبير خاطئ:</u></p> <p>○ Applying N increased yield. While applying Cu decreased it. فهنا جملتان الاولى كاملة اما الثانية فناقصة.</p> <p><u>العنوان التالي ذو عبارة غير سليمة:</u> Table 1: <u>Some</u> properties of the <u>used</u> soil of the study بعض الخصائص, the ليس لها داع لأن عدم وجود كلمة some used تعني ارض مستعملة مثل سيارة مستعملة used كلمة</p> <p>Fatma, A. A. <u>كتابة خاطئة</u> لاسم باحثة في أعلى ملخص البحث</p> <p>Fatma, A. Ab <u>كتابة خاطئة</u> لإسم باحثة في قائمة المراجع Fatma (2011) found that. اسناد خاطئ في متن الكتابة:</p> <p><u>التالي صياغة غير منطقية</u> <u>Similar results were reported by Ali (2001)...</u></p> <p>في تجارب تسميد الايص لا تكتب معدل عنصر السماد في شكل أما kgfed⁻¹ mgkg⁻¹ soil لأنك اضفت العنصر على اساس 100 kg fed⁻¹ مثلاً تجارب التسميد الحقلية لا تكتب معدل الإضافة في شكل مادة سماد: 100 kg superphosphat أو 120 kg urea مثلاً لا تكتب: <u>محتوى المواد في المواد يفضل عدم كتابتها كنسب مئوية.....</u> protein content = 5.12% CaCO₃ in soil=7.8 fat content in milk=7.12%... Salt in solution=10.</p>
--	---

<p>نسبة الرطوبة بها هي: $33\% = 1$ وليس 25% (لاحظ الفرق بين حساب نسبة $X(25 \div 75)$ رطوبة في الأشياء الأخرى مثل الذرة إذ أن 15 جم ماء في 100 جم ذرة تعني نسبة رطوبة = 15%.)</p> <p><u>السليم هو اتباع نمط واحد.....:-</u> <u>إما</u> Badre, A.M. and Johnes, D.I. 2010 Baker, S.E., Tayel, R.K. and Foda, F.N. 1999</p> <p><u>أو</u> Badre, A.M. and D.I. Johnes. 2010 Baker, S.E., R.K. Tayel and F.N. Foda. 1999</p> <p>الفروق بين النمطين في مواضع أحرف اختصارات الأسماء بالنسبة مشترك الوحيد بينهما هو الباحث لاسم جد الباحث أو الباحثة و الرئيسي(الأول)</p> <p><u>الأسلوب الحديث كالتالي:</u> Agronomy J. 55 : 450-456 أو J. of Appl. Entomology 35(1): 15-21 (الرقم التالي مباشرة لاختصار اسم الدورية هو رقم المجلد وما بين الذين يليها رقم colon وما يلي النقطتين) (الد قوسين هو رقم العدد المجلد (أو الذين يليها قوس العدد) هي أرقام صفحات البحث. <u>الصحيح هو:</u> indicating that high yield occurred due P addition (<u>Chapman et al., 1965</u>) فعل <i>to be</i> لا يسند الي <i>occur</i> لأن (1) فعل (2) الباحث المسند اليه بطريقة غير مباشرة يدخل بين القوسين الفرق بين العبارة لأنه ليس جزء صريح من الجملة مع سنة النشر المذكورة و العبارة الآتية: indicating that high yield occurred due P addition as reported by Chapman et al. (1965 باحث هنا مشار اليه بطريقة مباشرة فهو جزء صريح من الجملة.</p>	<p><u>تتبع نمط واحد بخصوص تتالي الأحرف و الاسماء : قائمة مراجع</u> Badre, A.M. and Johnes, D.I. (2010). Baker, S.E., R.K. Tayel and F.N. Foda (1999) ا خلط بين نمطين مختلفين لتتابع أحرف و أسماء الباحثين</p> <p><u>إساليب قديمة في كتابة الدوريات العلمية في قائمة المراجع:</u> Agronomy J. vol. 55, pp 450-456 أو J. of Appl. Entomology volume 35 No. 1, pp 15-15 أو J. of Appl. Entomology volume 35, Issue 1, pp 15</p> <p><u>تعبير خاطئ به اثنان من الأخطاء:</u> indicating that high yield is occurred due P addition , <u>Chapman et al.(1965).</u></p>
---	---

<p>ABSTRACT هكذا الـ</p> <p>Micronutrients are becoming increasingly applied in combinations to soybeans in view of high-yielding cultivars, hence assessment of their interactions is vital . A pot 3-factor trial on Zn-Mn-Co interaction was done using soybean (<i>Glycine max</i> L.) on a <i>TypicHaploargid</i> light clay soil. Treatments being Zn₀, Zn₁ ,Zn₂ ; Mn₀ , Mn₁ , Mn₂ at 0, 5 , and 10 mg kg⁻¹ respectively for each ; Co₀,Co₁ and Co₂ at 0 , 2.5 , and 5.0 mg kg⁻¹ respectively Seed yield, and nutrient uptake per pot of non-fertilized were:10.8 g 237 ug Zn, 267 ug Mn, and 2.13 ug Co. Giving each singly or combined with other(s) raised yield by up to 36%. Added alone, Zn gave 28% ,but no or little increase in presence of Mn or Co. Mn with no Zn gave 34 % increase but in Zn presence, had no effect or16% decrease. Co when alone increased yield slightly. Zn uptake rose by 8 % (Zn₀Mn₂Co₀) to 82% (Zn₂Mn₀Co₀). Zn increased its uptake by 68 to 82% .Zn uptake rose by up to 20% by Mn alone in absence of others. Co alone increased Zn uptake by up to15%, but given with other(s) it caused a decrease. Mn,singly increased Mn uptake by 30 to 45 % , and lower when combined with others . Zn increased Mn uptake by 5 to 10% on average, and to 13% when singly. There is a need for balanced Zn-Mn-Co combination to get most benefits.</p> <p>Keywords: Micro-nutrients , zinc, manganese, cobsa soybeans , micronutrient uptake, Zn,Mn,Co interactions</p>	<p>ABSTRACT أجزاء الـ</p> <p>Micronutrients are ..etc... Rationale المنطق السببي ...</p> <p>A pot 3-factor trial on...etc.. Objective الهدف</p> <p>Treatments being...etc.. Methods... طرق البحث</p> <p>Seed yield, and nutrient ..etc.. Results النتائج</p> <p>There is a need for ...etc. Conclusion الاستنتاج العام</p> <p>Key words كلمات دليلية</p>
---	--