

أوراق علاجية للصف العاشر الفصل الدراسي الأول

الاسم الصف

اختر الإجابة الصحيحة:

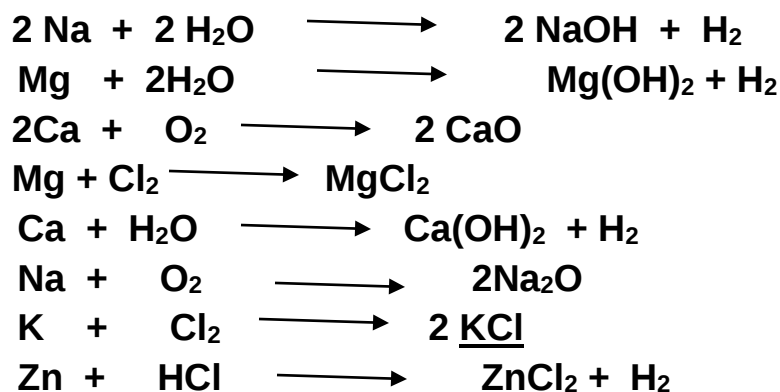
1	ما هو الأساس الذي اعتمد عليه في بناء الجدول الدوري الحديث؟	2	ما هو الأساس الذي اعتمد عليه مندليف في بناء جدولته الدوري؟
	الكتلة الذرية العدد الذري النيترونات العدد الكتلي		الكتلة الذرية العدد الذري النيترونات العدد الكتلي
3	أي مما يلي يمثل الكتلة المولية لمركب C_6H_6	4	أي المجموعات الرئيسية بالجدول الدوري تحتوي 7 الكترونات في المستوى الأخير و تكون عناصرها أيونات أحادية سالبة ؟
	6 12 36 78		فلزات الألقا الهالوجينات الغازات النبيلة فلزات الألقا الأرضية
5	ما عدد جزيئات الماء الموجودة في 4 مول؟	6	أي من الذرات الآتية لديه أصغر حجم ذري في المجموعة الثانية بالجدول الدوري؟
	6.02×10^{23} 1.2×10^{24} 1.8×10^{24} 2.4×10^{24}		Mg Ca Sr Ba
7	احسب كتلة الصيغة النسبية للمركب K_2O ؟	8	ما الاسم العام للمجموعة الأولى في الجدول الدوري
	27 46 94 55		فلزات قلوية فلزات قلوية أرضية هالوجينات غازات نبيلة

9	أي المعادلات التالية موزونة وتحقق قانون حفظ الكتلة ؟	10	أي العناصر الآتية الأعلى في درجة الانصهار؟
	$\text{Al} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Al}_2\text{O}_3$ $2\text{Li} + \text{Br}_2 \longrightarrow 2\text{LiBr}$ $\text{Mg} + \text{HCl} \longrightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$ $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$		Li Be B C
11	أي الهالوجينات الآتية يوجد في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة	12	ما العنصر الأنشط في تفاعلات الفلزات القلوية مع الماء؟
	الفلور الكلور البروم اليود		Li Na K Cs
13	ما الحالة الفيزيائية التي يشير إليها الرمز (g) في المعادلة الكيميائية الآتية؟	14	ما عدد مولات 2.4×10^{24} ذرة من الصوديوم؟
	$4\text{Al}_{(s)} + 3\text{O}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_{3(s)}$ صلبة سائلة غازية محلول مائي		1 2 3 4
15	ما الاسم العام للمجموعة السابعة في الجدول الدوري	16	أي المجموعات الآتية هي الأكثر في التوصيل الكهربائي ؟
	فلزات قلوية فلزات قلوية أرضية هالوجينات غازات نبيلة		المجموعة الأولى المجموعة الثانية المجموعة الثالثة المجموعة الرابعة
17	ما عدد الكترونات المستوى الأخير في المجموعة الرابعة	18	اين تحفظ عناصر المجموعة الأولى
	1 2 3 4		في الهواء في الماء تحت سطح البرافين لا يمكن حفظها بصورة منفردة

1- أكمل الجدول الاتي لنقاط القوة والضعف في جدول مندليف

نقاط القوة	نقاط الضعف

2- أكمل / وزن المعادلات الآتية



مثال

س- اشرح تدرج نصف القطر في الجدول الدوري

في المجموعة	في الدورة

مثال

س :- اشرح تدرج نشاط عناصر مجموعة الفلزات القلوية



2- أيهما أكبر في الحجم الذري المغنيسيوم Mg ام الباريوم Ba فسر اجابتك ؟

الإجابة :

التفسير:



3- أي من الآتي أصغر في نصف القطر؟ فسر اجابتك؟



الإجابة :

التفسير:



العنصر	التوزيع الالكتروني	المجموعة	الدورة	نوع العنصر
الالمنيوم 13				
الاكسجين 8				
الفوسفور 15				
البوتاسيوم 19				

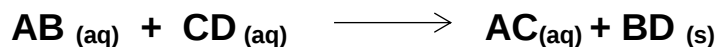


س :- ما لون اللهب الناتج عند تسخين كل من العناصر التالية ؟

الصوديوم	البوتاسيوم	المغنيسيوم	الكالسيوم



س :- في المعادلة الآتية



1- أكتب المعادلة الأيونية الكاملة.

.....

2- أكتب الأيونات المتفرجة .

.....

3- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.

.....



س :- س :- في المعادلة الآتية



1- أكتب المعادلة الأيونية الكاملة.

.....

2- أكتب الأيونات المتفرجة .

.....

3- أكتب المعادلة الأيونية النهائية.

.....

10- احسب الكتلة الجزيئية (او المولية) لكل من الاتي



س :- عدد خواص الفلزات ؟

- 1-
- 2-
- 3-

النظائر	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات	النظائر	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات
^{14}C 6				^1_1H			
^{13}C				^2_1H			

12 . اذا كانت كتلة أكسيد الماغنسيوم 48 gm وكانت كتلة عنصر الماغنسيوم في المركب 28 gm احسب النسبة المئوية لعنصر الماغنسيوم في المركب.



س:- احسب النسبة المئوية لعنصر ال (Mg) كتلته 24 في مركب أكسيد المغنيسيوم (MgO) اذا علمت ان كتلة أكسيد المغنيسيوم = 40



13- ما عدد المولات الموجودة في 2.341 جم من الماغنسيوم Mg ؟



14- كم عدد المولات في 203.5 جرام من هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$ ؟



- احسب عدد جزيئات الميثان الموجودة في 0.25 مول علما بأن عدد أفوجادرو يساوي

$$6.02 \times 10^{23}$$



احسب الكتلة النظائرية لعنصر السليكون بوحدة amu إذا علمت ان كتلة ذرته تساوي

$$14.234 \times 10^{-23} \text{g} \text{ ؟ (علما بأن وحدة الكتلة الذرية = } 1.66 \times 10^{-24} \text{g)}$$



س:- ما السبب في استخدام ذرة الكربون C-12 كمقياس للكتلة الذرية ؟

.....

س :- رتب عناصر المجموعة الثانية حسب نشاطها ؟

.....

احسب حجم 10 مول من غاز الاكسجين CO_2 في الظروف القياسية STP علماً بأن حجم المول الواحد من أي غاز في الظروف القياسية يساوي 22.4 لتراً؟

- عدد خصائص الفلزات واللافلزات

- تحفظ فلزات المجموعة الأولى تحت الشمع والكبروسين

- من أي عنصر تصنع العملات المعدنية وما السبب