

أوراق علاجية للصف العاشر الفصل الدراسي الأول

الصف

الاسم

اختر الإجابة الصحيحة:

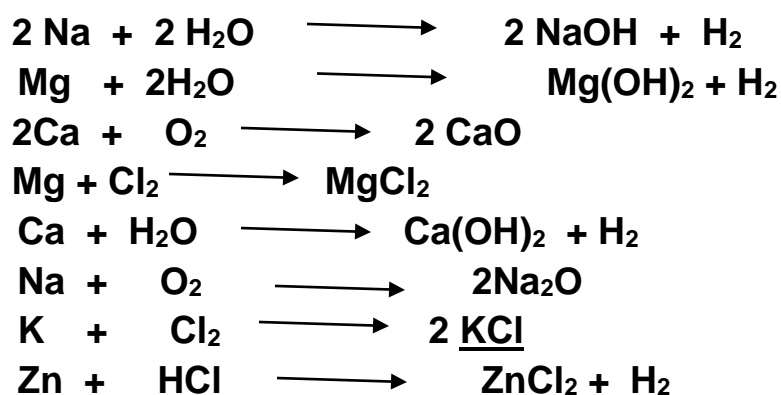
1	ما هو الأساس الذي اعتمد عليه في بناء الجدول الدوري الحديث؟	2	ما هو الأساس الذي اعتمد عليه مندليف في بناء جدولته الدوري؟
	الكتلة الذرية العدد الذري النيوترونات العدد الكتلي		الكتلة الذرية العدد الذري النيوترونات العدد الكتلي
3	أي مما يلي يمثل الكتلة المولية لمركب C_6H_6	4	أي المجموعات الرئيسية بالجدول الدوري تحتوي 7 إلكترونات في المستوى الأخير و تكون عناصرها أيونات أحادية سالبة؟
	6 12 36 78		فلزات الألقاع الهالوجينات الغازات النبيلة فلزات الألقاع 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

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

1- أكمل الجدول الآتي لنقاط القوة والضعف في جدول مندليف

نقاط الضعف	نقاط القوة

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 :

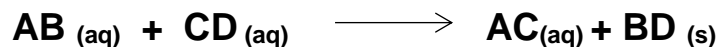
التفسير:

العنصر	التوزيع الإلكتروني	المجموعة	الدورة	نوع العنصر
الالمنيوم 13				
الأكسجين 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 والكيروسين

- من أي عنصر تصنع العملات المعدنية وما السبب