

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى العاشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/10>

* للحصول على جميع أوراق المستوى العاشر في مادة كيمياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/10chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد المستوى العاشر في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/10chemistry1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للمستوى العاشر اضغط هنا

<https://almanahj.com/qa/grade10>

للتحدث إلى بوت المناهج القطرية على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/qacourse_bot

أوراق علاجية للصف العاشر

الصف

الاسم

اختر الإجابة الصحيحة:

<p>2 ما هو الأساس الذي اعتمد عليه مندليف في بناء جدولته الدوري؟ الكتلة الذرية العدد الذري النيوترونات الإلكترونات</p>	2	<p>1 ما هو الأساس الذي اعتمد عليه في بناء الجدول الدوري الحديث؟ الكتلة الذرية العدد الذري النيوترونات العدد الكتلي</p>	1
<p>4 أي من الآتي هي المواقع الصحيحة للفلزات والغازات النبيلة الفلزات يمين الجدول والغازات النبيلة يسار الجدول الغازات النبيلة يمين الجدول والفلزات يسار الجدول الفلزات وسط الجدول والغازات النبيلة يسار الجدول الفلزات يمين الجدول والغازات النبيلة وسط الجدول</p>	4	<p>3 ما هو عدد الدورات والمجموعات في الجدول الدوري الحديث 7 دورات أفقية و 18 مجموعات 18 دورات أفقية و 7 مجموعات 7 دورات أفقية و 7 مجموعات 18 دورات أفقية و 18 مجموعات</p>	3
<p>6 أي من الذرات الآتية لديه أكبر حجم ذري في المجموعة الثانية بالجدول الدوري؟ Ba Mg Sr Ca (يزداد الحجم بالاتجاه للأسفل)</p>	6	<p>5 ما طبيعة المحلول الناتج من تفاعل الفلزات القلوية مع الماء ؟ حمضي قاعدية (قلوية) متعادل متعدد</p>	5
<p>8 أي من الآتي صحيح عن تدرج نصف القطر الذري في المجموعة بزيادة العدد الذري ؟ يقبل يزيد في المجموعة يقبل ثم يزيد يزيد ثم يقبل</p>	8	<p>7 أي من الآتي صحيح عن تدرج نصف القطر الذري في الدورة بزيادة العدد الذري ؟ يقبل في الدورة يزيد يقبل ثم يزيد يزيد ثم يقبل</p>	7

9	ما عدد الإلكترونات في المستوي الخارجي للأكسجين	10	أي عناصر الدورة الثانية الأعلى في درجة الانصهار؟؟ Li Be B C
11	ما عدد إلكترونات التكافؤ لعناصر الهالوجينات ؟	12	ما العنصر الأنشط في تفاعلات الفلزات القلوية الأرضية مع الماء؟ البريليوم الكالسيوم الباريوم الماغنسيوم
13	ما عدد إلكترونات التكافؤ لعناصر الفلزات القلوية ؟	14	ما عدد إلكترونات التكافؤ لعناصر الفلزات القلوية الأرضية ؟ 1 2 4 5
15	أي الاتي عنصرين في مجموعة واحدة؟	16	أكتب عنصرين لهم نفس عدد المستويات الرئيسية الليثيوم والسيزيوم الليثيوم والباريوم السيزيوم والكالسيوم الماغنسيوم والصوديوم
17	ما هو الغاز المتكون عند تفاعل الفلزات القلوية الأرضية مع الماء ؟	18	أي من العناصر الآتية يعد الأقل نشاطاً كيميائياً عند التفاعل مع الماء ؟ K Li Na Rb
	8 7 6 5		(عناصر المجموعة الرابعة عشر)
	1 3 5 7		(يزداد النشاط للأسفل)
	1 3 5 7		(يزداد النشاط للأسفل)
	الفلور F ₂ الأكسجين O ₂ الهيدروجين H ₂ ثاني أكسيد الكربون CO ₂		

1- اكمل الجدول الآتي لنقاط القوة والضعف في جدول مندليف

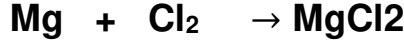
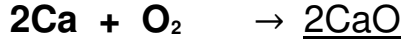
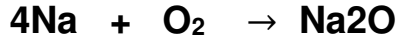
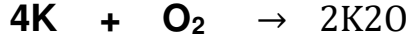
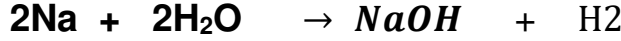
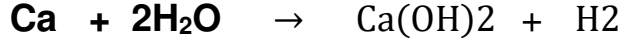
نقاط الضعف	نقاط القوة
وضع أكثر من عنصر في نفس المربع	صح الكتل الذرية
لم يتطرق الى النظائر والغازات النبيلة	ترك أماكن خالية لعناصر جديدة

2- أكمل الجدول الآتي:

التوزيع الإلكتروني	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات	العدد الكتلي	العدد الذري
2,3	6=5-11	5	5	11	$^{11}\text{B}_5$
					$^{27}\text{Al}_{13}$
					$^{14}\text{N}_7$
					$^{40}\text{Ar}_{18}$

العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة	نوع العنصر
^{11}Na	2,8.1	3	1	فلز
^{20}Ca				
^{17}Cl				
^{18}Ar				

3- أكمل المعادلات الآتية



4- اشرح تدرج نصف القطر في الجدول الدوري

في المجموعة	في الدورة
يزداد من أعلى لأسفل بسبب 1- زيادة عدد المستويات الرئيسية 2- تقل قوة جذب النواة للإلكترونات التكافؤ	يقل من اليسار لليمين بسبب 1- زيادة عدد البروتونات في النواة. 2- زيادة قوة جذب النواة للإلكترونات مستوي الطاقة الخارجي.

5- هل يزداد نصف القطر الكالسيوم أم يقل عند تكوين الايون؟ فسر اجابتك .

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



الإجابة : Na^+

التفسير: 1- يقل عدد الالكترونات المتبقية 2- يقل التنافر بين الالكترونات
3- تزداد قوة جذب النواة للإلكترونات المتبقية.

7- أي من الآتي أكبر في نصف القطر؟ فسر اجابتك؟



الإجابة : Cl^-

1- زيادة عدد الالكترونات 2- يزداد التنافر بين الالكترونات 3- تقل قوة جذب النواة للإلكترونات التكافؤ

8- وضح السبب في حفظ الفلزات القلوية تحت سطح الكيروسين

..... بسبب نشاطها الكيميائي العالي

أيهما أعلى في التوصيل الكهربائي : (الماغنسيوم أم الألومنيوم) ؟ فسر اجابتك ؟	أيهما أعلى في التوصيل الكهربائي : (الصوديوم أم الماغنسيوم) ؟ فسر اجابتك ؟
الإجابة الألومنيوم	الإجابة الماغنسيوم لزيادة الكثرونات التكافؤ

النظائر	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات	النظائر	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات
^{14}C	6	6	8	$^1\text{H}^1$			
^{13}C	6	6	7	$^1\text{H}^2$			
$^{12}\text{C}_6$				$^1\text{H}^3$			

أكمل الجدول الآتي مبينا لون اللهب المنبعث عن احتراق الفلزات

الفلز	لون اللهب	الفلز	لون اللهب
الليثيوم	احمر	بريليوم	ابيض
الصوديوم	اصفر	الماغنسيوم	ابيض مزرق
البوتاسيوم	بنفسجي	الكالسيوم	احمر طوبي
الروبيديوم	احمر غامق	الباريوم	اخضر