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 لـ المستوى 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

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 جدوله الدوري؟**
	الكتلة الذرية العدد الذري النيترونات العدد الكتلي		الكتلة الذرية العدد الذري النيترونات الالكترونات
3	**ما هو عدد الدورات والمجموعات في الجدول الدوري الحديث**	4	**أي من الآتي هي المواقع الصحيحة للفلزات والغازات النبيلة**
	7 دورات أفقية و 18 مجموعات 18 دورات أفقية و 7 مجموعات 7 دورات أفقية و7 مجموعات 18 دورات أفقية و18مجموعات		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
5	**ما طبيعة المحلول الناتج من تفاعل الفلزات القلوية مع الماء ؟**	6	**أي من الذرات الاتية لديه أكبر حجم ذري في المجموعة الثانية بالجدول الدوري؟**
	حمضي قاعدي (قلوي) متعادل متردد		Ba Mg (يزداد الحجم بالاتجاه للأسفل) Sr Ca
7	**أي من الآتي صحيح عن تدرج نصف القطر الذري في الدورة بزيادة العدد الذري ؟**	8	**أي من الآتي صحيح عن تدرج نصف القطر الذري في المجموعة بزيادة العدد الذري ؟**
	يقل في الدورة يزيد يقل ثم يزيد يزيد ثم يقل		يقل يزيد في المجموعة يقل ثم يزيد يزيد ثم يقل

almanahj.com/qa

9	**ما عدد الالكترونات في المستوي الخارجي للأكسجين**	10	**أي عناصر الدورة الثانية الأعلى في درجة الانصهار؟؟**
	8 **7** **6** **5**		Li Be B (عناصر المجموعة الرابعة عشر) C
11	**ما عدد إلكترونات التكافؤ لعناصر الهالوجينات ؟**	12	**ما العنصر الأنشط في تفاعلات الفلزات القلوية الارضية مع الماء؟**
	1 3 5 7		البريليوم الكالسيوم (يزداد النشاط للأسفل) الباريوم الماغنسيوم
13	**ما عدد إلكترونات التكافؤ لعناصر الفلزات القلوية ؟**	14	**ما عدد إلكترونات التكافؤ لعناصر الفلزات القلوية الأرضية ؟**
	1 3 5 7		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 الماغنيسيوم والصوديوم		الليثيوم والسيزيوم الليثيوم والباريوم السيزيوم والكالسيوم الماغنيسيوم والصوديوم
17	**ما هو الغاز المتكون عند تفاعل الفلزات القلوية الارضية مع الماء ؟**	18	**أي من العناصر الآتية يعد الأقل نشاطاً كيميائياً عند التفاعل مع الماء ؟**
	الفلور F_2 الأكسجين O_2 الهيدروجين H_2 ثاني أكسيد الكربون CO_2		K (يزداد النشاط للأسفل) Li Na Rb

almanahj.com/qa

1- اكمل الجدول الاتي لنقاط القوة والضعف في جدول مندليف

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

2- أكمل الجدول الآتي:

	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد الإلكترونات	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	التوزيع الإلكتروني
$^{11}B_5$	5	11	5	5	6=5-11	2,3
$^{27}Al_{13}$						
$^{14}N_7$						
$^{40}Ar_{18}$						

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

3- أكمل المعادلات الآتية

$Ca + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)2 + H2$
$2Na + 2H_2O \rightarrow NaOH + H2$
$4K + O_2 \rightarrow 2K2O$
$4Na + O_2 \rightarrow Na2O$
$2Ca + O_2 \rightarrow 2CaO$
$2K + Cl_2 \rightarrow KCl$
$Mg + Cl_2 \rightarrow MgCl2$

4- اشرح تدرج نصف القطر في الجدول الدوري

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

almanahj.com/qa

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

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

Na - Na^+

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؟

Cl - Cl^-

الإجابة : Cl^-

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

8-وضح السبب في حفظ الفلزات القلوية تحت سطح الكيروسين

.....بسبب نشاطها الكيميائي العالي .....

.....

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

النظائر	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات	النظائر	عدد البروتونات	عدد الالكترونات	عدد النيوترونات
^{14}C	6	6	8	$_1H^1$			
^{13}C	6	6	7	$_1H^2$			
$^{12}C_6$				$_1H^3$			

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