ورقة عمل في الجدول الدوري للعناصر





تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى العاشر ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18-10-2025 19:10:30

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة علوم:

إعداد: مدرسة أم حكيم

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى العاشر











صفحة المناهج القطرية على فيسببوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى العاشر والمادة علوم في الفصل الأول	
ورقة عمل في التدرج في الخصائص الدورية ودرجة الإنصهار	1
نوطة حورس لاختبار منتصف الفصل	2
مذكرة الإخلاص الوحدة الأولى تركيب الخلية ووظيفتها لاختبار منتصف الفصل	3
أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل مجابة	4
أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل غير مجابة	5

رؤيتنا: متعلم ريادي لتنمية مستدامة.

عدد الالكترونات

1

3 11

19

عدد الالكترونات

12

توزيع بور الإلكتروني

توزيع بور الإلكتروني

العنصر

Н

Li

Na

العنص

Be

Mg

Ca

مدرسة ام حكيم الثانوية للبنات العام الاكاديمي 2026-2025



مادة العلوم / ورقة عمل رقم (4)

الفصل الدراسي الأول

الاسم/	الصف/العاشر الشعبة/	التاريخ/
عنوان الدرس/ الجدول الدوري للعناصر 4	صفحات الكتاب 17-16-14	

السؤال الأول: المجموعة الأولى (عنصر الهيدروجين + الفلزات القلوية)

أ) بالاستعانة برموز العناصر المجاورة أكمل الجدول التالي ثم أجب عن الأسئلة المجاورة:

1- ما رقم المجموعة التي تنتمي الها هذه العناصر	(,
2-ماذا تسمى هذه العناصر ما عدا الهيدروجين	
3- ما عدد الالكترونات التي يجب أن تفقدها عناصر المجموعة الأولى للوصول الى	
حالة الاستقرار	

ج) ما هو سبب وجود عنصر الهيدروجين في المجموعة الأولى بالرغم من كونه عنصرلا فلز؟

.....

السؤال الثاني: عناصر المجموعة الثانية (الفلزات القلوية الأرضية)

- أ) بالاستعانة برموز العناصر المجاورة أكمل الجدول التالى ثم أجب عن الأسئلة المجاورة:

3-ما عدد الالكترونات التي يجب أن تفقدها عناصر المجموعة الثانية للوصول الى حالة ...

الاستقرار.....

السؤال الثالث: أكمل الجدول الآتي للمقارنة بين الفلزات واللافلزات:

اللافلزات	الفلزات	5)
	\$2 	قابليتها للسحب والطرق
		التوصيل للحرارة والكهرباء
	وناهد	تكوين الايونات
	į	درجة الانصهار

السؤال الرابع: حدد على الجدول الدوري (فلزية ولافلزية العناصر):

تتناقص الخصائص الفلزّية (مثل قدرة الذرة على فقد إلكترونات مستوى الطاقة الأخير لتكوين أيون موجب الشحنة) عند الاتّجاه من اليسار إلى اليمين عبر الدورات، ولكنها تتزايد عند الاتّجاه إلى أسفل المجموعة.

وفي المقابل، تزداد الخصائص اللافلزية عند الاتّجاه من اليسار إلى اليمين عبر الدورات، وتقلّ عند الاتّجاه إلى أسفل المجموعات، وبوضح الخطّ المتدرّج في (الشكل 1- 11) الحدّ الفاصل بين الفلزّات واللافلزّات.

H					1	2.00	mic Nur					1	Pub	CI	nem	1	He
Ľ	Be				H	s	ym					B	ċ	Ž	ô	F	Ne
ïa.	Mg				primetal	Sire	mical Cin	inspe fillerade				Ä	Si	P	S	či	Ä
ĸ	Ča	Sc	Ťi	Ÿ	Čr	Mn	Fe	Co	23	cu	z'n	Ga.	Ge	As	Se	Br	Kr
Rib	Sr	Ÿ	Žr	Ñb	Mo	Te	Řů	Ŕ'n	Pd	Ág	Čď	in	Sn	Sb	Te	ï	Xe
on Os	Ba	1	Hir	Ta	ŵ	Re	Os.	iř	Pt	Au	Hg	Ťi	Pb	Bi	Po	Ät	Rn
Fr	Ra	1.00	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	FI	Me	LV	Ts	Og
-	0400000000		La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	тъ	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Ľu
		1	Ac	Th	Pa	ü	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

 ات :	الفك	اشياه	a-عرف	امس	، الخا	لسةاا