تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

almanahj.com/sa

موقع المناهج السعودية

الملف أوراق عمل محلولة لفصل الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ مرحلة ثانوية ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

الملف أوراق عمل محلولة لفصل الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ مرحلة ثانوية ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

المزيد من الملفات بحسب مرحلة ثانوية والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	تحميل كتاب الطالب كيمياء 2
2	تحميل كتاب الطالب دليل التجارب كيمياء 2
3	تحميل كتاب الطالب كيمياء 3
4	دليل التجارب العلمية كيمياء 3
5	تحميل كتاب الطالب كيمياء 4

الاسم: **الفصل الثالث :الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر**

س١ / اجب عن جميع الأسئلة التالية باختيار الإجابة الصحيحة:

١-	نيولاندز رتب العناصر تصاعدياً حسب أ) العدد الذري ب) الكتل الذرية ج) عدد النيترونات د) عدد الالكترونات
٢-	أكبر عنصر له كهروسالبية هو: أ) Cs. ب) F. ج) Fr. د) Cl.
٣-	في المجموعة الأولى (الفلزات القلوية) أي العناصر الاتية أكثر نشاطاً (أسرعها في فقد إلكترون التكافؤ) واكبرها في الحجم الذري أ) Na. ب) K. ج) Rb. د) Cs.
٤-	أي العناصر الاتية من الفلزات القلوية الأرضية أ) Al ب) Na ج) K د) Ca
٥-	رتب العناصر تصاعديا حسب كتلتها الذرية وتنبأ بوجود عناصر لم تكتشف بعد أ) نيولاندز ب) مندليف ج) موزلي د) لافوازييه
٦-	عناصر المجموعة ١٨ تسمى أ) اللاثانيدات ب) الهالوجينات ج) الغازات النبيلة د) اللافلزات
٧-	$_{11}Na$ من عناصر الفئة أ) S ب) p ج) d د) F
٨-	في التوزيع الالكتروني يمثل مستوى الطاقة الأخير رقم أ) المجموعة ب) الدورة ج) شحنة الذرة د) التكافؤ
٩-	الهالوجينات هي عناصر أ) المجموعة 13 ب) الدورة 3 ج) المجموعة 17 د) الدورة 7
١٠-	مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الالكترونات في الرابطة الكيميائية أ) طاقة الرابطة ب) طاقة التأين ج) الكهروسالبية د) التكافؤ
١١-	الغازات النبيلة ما عدا الهيليوم عدد الالكترونات للمستوى الطاقة الأخير يكون أ) 18 ب) 8 ج) 6 د) 10
١٢-	من العناصر الممثلة المجموعة رقم أ) 3 ب) 12 ج) 2 د) 9
١٣-	توجد الفلزات القلوية الأرضية في المجموعة رقم أ) 1 ب) 2 ج) 3 د) 17
١٤-	في المجموعة السابعة عشر (الهالوجينات) أي العناصر الاتية أكثر نشاطاً (اعلاها كهروسالبية) وأقلها في الحجم الذري أ) F ب) Cl ج) Br د) I
١٥-	رتب العناصر تصاعديا حسب أعدادها الذرية فوجد أن خواصها الفيزيائية والكيميائية تتكرر دورياً أ) نيولاندز ب) مندليف ج) موزلي د) لافوازييه
١٦-	$_{26}Fe$ من عناصر الفئة أ) S ب) p ج) d د) F

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
almanahj.com/sa

الاسم: **الفصل الثالث :الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر**

١٧-	تتشابه الخواص الكيميائية والفيزيائية للعناصر بالجدول الدوري في			
	أ) المجموعات	ب) الدورات	ج) وسط الجدول	د) أسفل الجدول
١٨-	الشحنة بالأيون Sr^{++} تدل على أنه			
	أ) اكتسب إلكترونين	ب) فقد بروتونين	ج) فقد إلكترونين	د) اكتسب بروتونين
١٩-	هي الطاقة اللازمة لانتزاع إلكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية			
	أ) طاقة الرابطة	ب) طاقة التأين	ج) الكهروسالبية	د) التكافؤ
٢٠-	الأكبر في الحجم الذري من عناصر الدورة الثانية			
	أ) F	ب) C	ج) Be	د) Li
٢١-	عدد المجموعات بالجدول الدوري الحديث.			
	أ) 8	ب) 12	ج) 18	د) 32
٢٢-	عناصر المجموعات (1-2-13-14-15-16-17-18)			
	أ) العناصر الممثلة	ب) العناصر الانتقالية	ج) العناصر الانتقالية الداخلية	د) العناصر القلوية

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
almanahj.com/sa

س٢ / عنصر ينتهي توزيعه الالكتروني $[Ar]4s^2\ 3d^{10}\ 4p^5$

الدورة	المجموعة	الفئة
4	17	P

س٣ / عنصر ينتهي توزيعه الالكتروني $2s^1$

الدورة	المجموعة	الفئة
2	1	S

س٤/ ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية :

١- تصنف العناصر لفلزات ولافلزات واشباه الفلزات. (✓)

٢- الدورات: أعمدة في الجدول الدوري. (X)

٣- المجموعات: أعمدة في الجدول الدوري. (✓)

٤- نتج عن ترتيب موزلي للعناصر وفق عددها الذري أنماط أكثر وضوحاً في تدرج خواصها. (✓)

٥- يتناقص نصف قطر الأيون أو الذرة من اليسار إلى اليمين عبر الدورات. (✓)

٦- تزداد الكهرسالبية غالبا من اليمين إلى اليسار عبر الدورة. (X)

٧- لعناصر المجموعة الواحدة خواص كيميائية مختلفة. (X)

٨ - يتكون الجدول الدوري من ٧ دورات و١٧ مجموعة. (X)

٩ - يحتوي الجدول الدوري على ٣ فئات هي s و p و d . (X)

الاسم: الفصل الثالث :الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

س٥ / اختر المفردة المناسبة وضعها في المكان المناسب:

(العدد الذري)، (أشباه الفلزات)، (تدرج الخواص)، (الهالوجينات)،(الغازات النبيلة)

1. يُعرف تكرار الخواص الكيميائية والفيزيائية عند ترتيب العناصر تصاعديا وفق أعدادها الذرية بـ (العدد الذري)
2. تتدرج الخواص الفيزيائية والكيميائية للعناصر عند ترتيبها تصاعدياً حسب (تدرج الخواص)
3. (أشباه الفلزات) لها خواص فيزيائية وكيميائية مشابهة للفلزات واللافلزات
4. تسمى عناصر المجموعة 18 الخاملة جدًّا (الغازات النبيلة)
5. تتألف المجموعة 17 من عناصر شديدة التفاعل تعرف باسم (الهالوجينات)

س٦ / ايهما أكبر قيمة لكل مما يأتي: الفلور F ام الماغنسيوم Mg؟

١ – الكهروسالبية: F > Mg

٢ – نصف قطر الذرة: Mg > F

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
alManahj.com/sa

س٧ / عرف القاعدة الثمانية؟

على أن الذرة تكتسب الإلكترونات أو تخسرها أو تشارك بها، لتحصل على ثمانية إلكترونات تكافؤ في مستوى طاقتها الأخير