

Subject: Chemistry

منتصف الفصل الاول ورقة عمل اثرائي

الصف العاشر

الاسم:



السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

- 1- أي من الاتي يمثل الأساس الذي اعتمده مندليف عند ترتيب العناصر في جدولته الدوري:
- (A) العدد الذري (B) عدد النيوترونات (C) عدد الالكترونات (D) الكتلة الذرية
- 2- أي من الاتي يمثل رقم المجموعة التي تسمى بالقلويات الأرضية:
- (A) الاولى (B) الثانية (C) الثامنة عشر (D) السابعة عشر
- 3- أي من الاتي يمثل رقم المجموعة التي تسمى الهالوجينات:
- (A) الاولى (B) الثانية (C) الثامنة عشر (D) السابعة عشر
- 4- إذا كان رمز نظير البوتاسيوم ${}_{19}^{40}\text{K}$ أي مما يأتي يعبر عن عدد النيوترونات فيه:
- (A) 19 (B) 21 (C) 28 (D) 40

ثانيا: الأسئلة المقالية.

السؤال الثاني: أ. أكمل الفراغات في الجدول الاتي بالإجابة الصحيحة:

العنصر	${}_{17}^{35}\text{Cl}$	${}_{17}^{37}\text{Cl}$
عدد الالكترونات		
عدد النيوترونات		

ب. ما أوجه التشابه والاختلاف في النظائر؟

التشابه: الاختلاف:

السؤال الثالث: ما المقصود بكل من:

- 1- الفلزات القلوية:
- 2- الهالوجينات:
- 3- العناصر النبيلة:
- 4- الفلزات القلوية الأرضية:

السؤال الرابع: فسر ما يأتي تفسيراً علمياً صحيحاً:

1- " لم يتطرق مندليف الى النظائر في جدولته الدوري؟"

.....

2- استخدام السيلكون والجرمانيوم في صنع اشباه الموصلات.

.....

3- ترك مندليف أماكن فارغة في جدولته الدوري.

.....

السؤال الخامس: أجب عن الأسئلة الآتية؟

1- أذكر نقطة واحدة على قوة وضعف في جدول مندليف لترتيب العناصر؟

نقاط القوة:

نقاط الضعف:

2- أكتب توزيع بور الالكتروني للعناصر الآتية؟

.....: Br_{35} -1

.....: Ca_{20} -2

3- صف التدرج بالخصائص الفلزية خلال كلا من:

1- الدورة:

2- المجموعة:

السؤال السادس: قارن بين جدول مندليف والجدول الدوري الحديث من حيث:

وجه المقارنة	جدول مندليف	الجدول الدوري الحديث
كيفية ترتيب العناصر		
عدد العناصر في الجدول		
احتواءه على فراغات		
عدد الاعمدة والصفوف		
وجود الغازات النبيلة والنظائر في الجدول		

السؤال السابع: قارن بين الفلزات واللافلزات من حيث:

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
الحالة الفيزيائية		
التوصيل للحرارة والكهرباء		
درجة الانصهار		
قابليتها للطرق السحب		