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

Subject: Chemistry
منتصف الفصل الاول1ورقة 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 جدوله 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

almanahj.com/qa

4- أذا كان رمز نظير البوتاسيوم $^{40}_{19}K$ 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	$^{35}_{17}Cl$	$^{37}_{17}Cl$
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 منديليف الى النظائر في جدوله الدوري"؟

.....

almanahj.com/qa
المناهج القطرية

2- استخدام السيلكون والجرمانيوم في صنع اشباه الموصلات.

.....

3- ترك منديليف أماكن فارغة في جدوله الدوري.

.....

السؤال الخامس: أجب عن الأسئلة الاتية؟

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

نقاط القوة: .....

نقاط الضعف: .....

2- أكتب توزيع بور الالكتروني للعناصر الاتية؟

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

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

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		

almanahj.com/qa
المناهج القطرية

السؤال السابع: قارن بين الفلزات واللافلزات من حيث:

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