

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير أول نموذج أول

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الحادي عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الأول](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 04:50:20 2023-10-10

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

[إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي من كتاب الطالب](#)

1

[ملخص شرح درس الاتزان والصناعات الكيميائية](#)

2

[ملخص شرح درس الاتزان في تفاعلات الغازات وثابت الاتزان](#)

3

[ملخص شرح درس القوى بين الجزيئات](#)

4

[نموذج إجابة الامتحان الرسمي للدور الأول](#)

5

اسم الطالب :

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة من بين البدائل المعطاة .

1- عدد البروتونات والنيوترونات في نواة ذرة ما ،ويطلق عليه عدد النيوكليونات هو:

العدد الذري عدد البروتونات عدد الإلكترونات العدد الكتلي

طاقة التأين الأولى (kJ/mol)	العنصر
801	A
1086	B
1402	C
1681	D

2- بالاستعانة بالجدول المقابل حدد العنصر الذي لديه أكبر نصف قطر ؟

A B C D

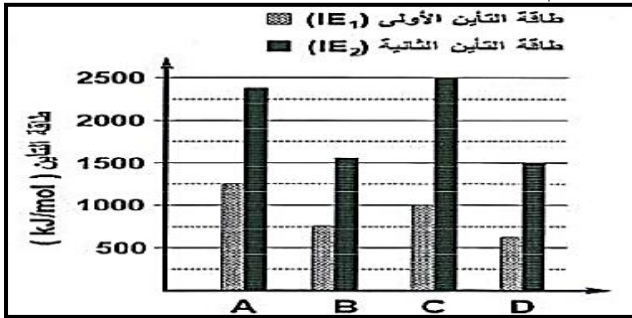
السؤال الثاني : اجب عن الأسئلة الآتية :

1- لديك مستويات الطاقة الفرعية التالية: (2p / 4s / 3p / 2s / 3d) رتب

المستويات الفرعية السابقة من الأقل إلى الأعلى طاقة.

2- يمثل الشكل البياني المقابل طاقات التأين الأولى والثانية لبعض عناصر الدورة

الثانية وقد أعطيت الرموز (D,C,B,A)، فأدرسه جيداً ثم أجب:



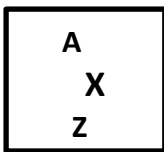
أ- ما قيمة طاقة التأين في المعادلة التالية؟



3- الشكل المقابل يرمز لمكونات الذرة، ادرسه ثم أجب:

أ. ما الذي يشير إليه كلاً من الرمز:

..... :A :Z



ب. إذا افترضنا أن قيمة (A) = (88) وقيمة (Z) = (38) فاحسب كلا من

النيوترونات :

عدد البروتونات : _____

عدد الالكترونات : _____

يتم توزيع الكترونات ذرة الكوبلت (27Co) كما يلي:



4- إلى أي فئة بالجدول الدوري ينتمي هذا العنصر؟ ولماذا؟

5- حدد رقم الدورة والمجموعة لهذا العنصر، مع بيان السبب.

رقم الدورة:

السبب:

رقم المجموع:

السبب:

6- هل يُمكن تصنيف ذرة الكوبلت السابقة على أنها جذراً حراً، ولماذا .

.....

.....

السؤال الثالث :

أ. اكتب التوزيع الالكتروني للذرات التالية :

29cu+2:-----

0-2:-----

ب. من الشكل البياني المقابل أجب:

استبدل الأرقام (1) و (2) و (3) بما يناسبها من (Au+2 , Au , Au+3):

(1) - : (2) - : (3) -

ب- صف ما توصلت إليه في (أ)

