تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/ae

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/13

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر المتقدم في مادة فيزياء ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/13physics

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر المتقدم في مادة فيزياء الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/13physics2

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر المتقدم اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/grade13

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

سؤال 2:

الدرجة : 0/1

To determine the molar mass of an element , one must know the elements.....	لتحديد الكتلة المولية لعنصر يجب معرفة .....للعنصر
A. Avogadro's number	A. عدد افوجادرو
B. atomic number	B. العدد الذري
C. Number of isotopes	C. عدد النظائر
D. Average atomic mass	D. متوسط الكتلة الذرية

@LMS_10ADV

A ○

✖B ◉

C ○

✔D ○

سؤال 4:

الدرجة : 1/1

The mass of 1 mol of gold atoms is 196.97 g What is the mass of 1 atom of gold?	كتلة 1 مول من ذرات الذهب تساوي 196.97 g ما كتلة ذرة واحدة من الذهب؟
A. $3.27 \times 10^{-22}\ g/atom$	
B. $6.022 \times 10^{23}\ g/atom$	
C. $6.54 \times 10^{-22}\ g/atom$	
D. $9.81 \times 10^{-22}\ g/atom$	

LMS_10ADV

✔A

B

C

D

سؤال 5:

الدرجة : 1/1

سؤال 5:

الدرجة : 1/1

The number of atoms in a mole of any pure substance is called.....	عدد الذرات في مول من أية مادة نقية يسمى :
A. Its atomic number	A. العدد الذري
B. Avogadro's number	B. عدد افوجادرو
C. Its mass number	C. العدد الكتلي
D. Its gram-atomic number	D. العدد الذري -الجرامي

A

✔B

C

D

LMS_10ADV

سؤال 3:

الدرجة : 1/1

What is the mass of 2.5 mole of carbon?	ما كتلة 2.5 مول من الكربون ؟
A. 2.5 g	
B. 3.0 g	
C. 30 g	
D. 12 g	

LMS_10ADV

A

B

✔C

D

القسم 1 : قياس المادة SECTION 1:Measuring Matter

- الدرس: القسم 1 : قياس المادة (تعلّم مدرسي مباشر / تعلّم مباشر افتراضي)
- سؤال
- تم التسليم | الدرجة 3/5

سؤال 1:

الدرجة : 0/1

If samples of two different elements each represent one mole, then	عينات لعنصرين مختلفين كل واحد منهما يُمثل واحد مول ، بالتالي.....
A. They are equal in mass	A. متساويين في الكتلة
B. They contain the same number of atoms	B. يحتويان نفس عدد الذرات
C. Their molar masses are equal	C. الكتل الذرية لهما متساوية
D. They have the same atomic mass	D. لهما نفس الكتلة الذرية

LMS_10ADV

A

✔B

✖C

D