الكتلة والمول ١

اقرأ في كتابك حول كتلة المول.

اكتب إلى يمين كلّ عبارة كلمة (صواب) إذا كانت صحيحة، وكلمة (خطأ) إذا كانت غير صحيحة فيما يلي:

1. ..... يُعدّ نظير الهيدروجين -1 المرجع المستخدم في قياس الكتلة النسبية للذرات.
2. ..... كتلة ذرة واحدة من الهيليوم-4، تساوي 4 amu.
3. ..... كتلة مول واحد من ذرات الهيدروجين تساوي $1,00 \times 10^{23}$ amu.
4. ..... تُسمّى كتلة مول واحد، بالجرامات، من أيّ مادة نقية الكتلةَ المولية.
5. ..... الكتل الذرية المدوّنة في الجدول الدوري هي متوسط كتل النظائر الموجودة في الطبيعة لكلّ عنصر.
6. ..... تتساوى الكتلة المولية لأيّ عنصر عدديًّا مع كتلته الذرية بالجرامات.
7. ..... وحدة قياس الكتلة المولية هي mol / g.
8. ..... إذا كانت الكتلة المقيسة لعنصر ما تساوي كتلته المولية عدديًّا، فإننا نكون بذلك قد قسنا $6,02 \times 10^{23}$ من ذلك العنصر.

LIVEWORKSHEETS