

س1 : املأ الفراغ بما هو مناسب :

8 علامات

1. تُسمى الوحدة الدولية التي تستخدم في قياس كمية المادة

2. هي مجموع الكتل الذرية للعناصر في وحدة الصيغة الكيميائية.

3. هي كتلة المول الواحد من المادة.

4. هي مجموع الكتل الذرية للعناصر في الجزيء الذي ترتبط ذراته بروابط تساهمية مقيسة بوحدة amu .

س2 : إذا علمت أنّ من نظائر عنصر النيون في الطبيعة النظير ^{20}Ne ، وأنّ كتلته الذرية = 19.99 بنسبة 90%

والتظير ^{22}Ne ، وأنّ كتلته الذرية = 21.99 بنسبة 10% ، فاحسب الكتلة الذرية النسبية لعنصر النيون. 6 علامات

س3 : احسب عدد مولات الهيدروجين التي تحتوي على 12.044×10^{22} ذرة.

3 علامات

س4 : احسب الكتلة المولية لمركب CH_2 . (H=1, C=12)

3 علامات