

مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة

مدرسة علي رضا الركابي

الصف : العاشر

المبحث : الكيمياء

الشعبة :

الاسم :

س1: املأ الفراغ بما هو المناسب : (8 علامات)

1. هي تغيرات ينتج عنها مواد جديدة تختلف في خصائصها عن خصائص المادة الأصلية.
2. قانون حفظ الكتلة هو
3. وحدة الكتل الذرية amu لأي عنصر تساوي
4. هي مجموع الكتل الذرية للعناصر في وحدة الصيغة الكيميائية.

س2: إذا علمت أن من نظائر عنصر الليثيوم في الطبيعة النظير ${}^6_3\text{Li}$ وأن كتلته الذرية 6.02 بنسبة 7.5% والنظير ${}^7_3\text{Li}$ وأن كتلته الذرية 7.02 بنسبة 92.5% ، فاحسب الكتلة النسبية الجزيئية لعنصر الليثيوم. (5 علامات)

س3: احسب الكتلة الجزيئية للجزيء (Na_3PO_4) ؛ حيث ($\text{O} = 16, \text{P} = 31, \text{Na} = 23$). (4 علامات)

(3 علامات)

س4 : صنف التفاعلات الآتية إلى أنواعها :

