

مديرية التربية والتعليم – لواء الجامعة

مدرسة علي رضا الركابي

الصف : العاشر

المبحث : الكيمياء

الاسم :

الشعبة :

الكتل الذرية لبعض العناصر : $C = 12, H = 1, Na = 23, N = 14$

س1: املأ الفراغ بالمصطلح المناسب : (6 علامات)

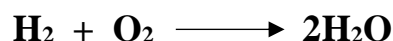
1. هي كتلة المول الواحد من المادة.
2. هي النسبة بين عدد مولات مادة إلى عدد مولات مادة أخرى.
3. هو كمية المادة الناتجة فعلياً من التفاعل التي يحددها الكيميائي من التجارب الدقيقة.

س2: احسب الكتلة المولية لكل مما يلي : (4 علامات)



س3: احسب النسبة المئوية لكل من عنصري الهيدروجين والأكسجين في المركب $(NH_4)_2O$ علماً بأن الكتلة المولية للمركب 52g/mol. (4 علامات)

س4: احسب كتلة H_2 اللازمة لتتفاعل مع 4 مول من O_2 من المعادلة الموزونة الآتية : (3 علامات)



س5: ما الصيغة الأولية لمركب هيدروكربوني يحتوي على (36 g) من الكربون

و (20 g) من الهيدروجين. (3 علامات)