

ورقة عمل التفاعلات والمعادلات

الاسم :

السؤال الأول:

اختر الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

١	أي مما يلي لا يعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي؟			
	تغير اللون	تغير الحالة (مثل انصهار الجليد)	تكون راسب	تصاعد غاز
٢	التي عددها الذري 10؟ (Ne) ما التوزيع الإلكتروني الصحيح لذرة النيون			
	$1s^2 2s^2 2p^4$	$1s^2 2s^2 2p^5$	$1s^2 2s^1 2p^7$	$1s^2 2s^2 2p^6$
٣	H_2O ؟ ماذا يمثل الرقم '2' المكتوب قبل $H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ في المعادلة الموزونة 2			
	عدد الذرات	عدد التأكسد	المعامل	رقم المجموعة
٤	ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب كلوريد الماغنسيوم، علمًا أن عدد تأكسد الماغنسيوم +2 والكور -1؟			
	MgCl	Mg ₂ Cl	MgCl ₂	Mg ₂ Cl ₂
٥	ما هي المعاملات الصحيحة بالترتيب؟ $_N_2 + _H_2 \rightarrow _NH_3$ ، لوزن المعادلة التالية			
	1, 1, 1	2, 3, 2	1, 3, 2	2, 1, 2

السؤال الثاني :

حدد كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

١	ينص قانون حفظ الكتلة على أن كتلة النواتج تساوي دائمًا كتلة المتفاعلات في تفاعل كيميائي مغلق.	☐ صح	☐ خطأ
٢	لوزن معادلة كيميائية، يمكن تغيير الأرقام السفلية في الصيغ الكيميائية.	☐ صح	☐ خطأ
٣	المتفاعلات هي المواد الجديدة التي تتكون نتيجة التفاعل الكيميائي.	☐ صح	☐ خطأ
٤	عدد التأكسد لعناصر المجموعة 1 في الجدول الدوري هو عادةً +1.	☐ صح	☐ خطأ
٥	يستوعب 18 إلكترونًا كحد أقصى (n=2) مستوى الطاقة الرئيس الثاني.	☐ صح	☐ خطأ

انتهت الأسئلة ,,,