

اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

١	في المعادلة $2C + O_2 \rightarrow 2CO$ احسبي حجم اول أكسيد الكربون الناتج من تفاعل 2L من غاز $O_2$ مع كمية كافية من الكربون	(أ) 8 L	(ب) 6 L	(ج) 4 L	(د) 2 L
٢	في المعادلة $2N_{(g)} + O_{2(g)} \rightarrow 2N_2O_{(g)}$ احسبي حجم النيتروجين اللازم للتفاعل مع 5L من الاكسجين لإنتاج غاز ثنائي النيتروجين ؟	(أ) 5 L	(ب) 10 L	(ج) 15 L	(د) 20 L
٣	كم لترا من غاز البروبان $C_3H_8$ يلزم كي يحترق حرقا كاملا مع 34 L من غاز الاكسجين ؟	(أ) 11.3 L	(ب) 8.5 L	(ج) 6.8 L	(د) 34 L
٤	ماحجم غاز الاكسجين اللازم لحرق 2.36 L من غاز الميثان $CH_4$ حرقا كاملا ؟	(أ) 0.36 L	(ب) 2.36 L	(ج) 2.72 L	(د) 4.72 L