



ملتقى الكيمياء التحصيلي

1	حسب المعادلة التالية $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ ماعدد مولات الماء الناتجة من احتراق 2mol من البروبان C_3H_8	(أ) 4mol	(ب) 8 mol	(ج) 10 mol	(د) 12 mol
2	حسب المعادلة التالية $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ ماعدد مولات ثاني أكسيد الكربون CO_2 الناتجة من احتراق 5 mol من البروبان C_3H_8	(أ) 5mol	(ب) 9 mol	(ج) 12 mol	(د) 15 mol
3	حسب المعادلة التالية $2CH_4 + S_8 \rightarrow 2CS_2 + 4H_2S$ ما عدد ثاني كبريتيد الكربون CS_2 الناتجة من 5 mol من غاز الميثان CH_4 مع كمية كافية من الكبريت	(أ) 1mol	(ب) 2mol	(ج) 5mol	(د) 10mol
4	حسب المعادلة التالية $3H_2 + N_2 \rightarrow 2NH_3$ كم كتلة الامونيا الناتجة عن تفاعل 2.70g من الهيدروجين مع كمية وافره من النيتروجين (N=7 H=1)	(أ) 4g	(ب) 17 g	(ج) 34g	(د) 15.2g
5	كتلة كلوريد الصوديوم NaCl الناتجة عن تفاعل 1.25 mol من غاز الكلور بشدة مع الصوديوم (N=23 Cl=35.453)	(أ) 1.5g	(ب) 146g	(ج) 42g	(د) 56 g
6	ما كتلة الهيدروجين الناتجة عن تفاعل 0.200mol من الصوديوم مع كمية فائضة من الماء لانتاج الهيدروجين وهيدروكسيد الصوديوم	(أ) 0.25 g	(ب) 0.5g	(ج) 1g	(د) 0.202g
7	تستخدم النسبة المشتقة من المعادلة الكيميائية الموزونة في الحسابات الكيميائية	(أ) المولية	(ب) الجزيئية	(ج) المئوية	(د) الفعلية