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 (H=1 N=7)							
	(أ)	4g	(ب)	17 g	(ج)	34g	(د)	15.2g
5	كتلة كلوريد الصوديم NaCl الناتجة عن تفاعل 1.25 mol من غاز الكلور بشدة مع الصوديم (CI=35.453 N=23)							
	(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 ..... المشتقه من المعادلة الكيميائية الموزونة في الحسابات الكيميائية							
	(أ)	المولية	(ب)	الجزيئية	(ج)	المئوية	(د)	الفعلية

LIVEWORKSHEETS