



1	مادة تستهلك كلياً في التفاعل الكيميائي وتحدد كمية المادة الناتجة				
(أ)	المادة المتبقية من التفاعل	(ب)	المادة الفائضة من التفاعل	(ج)	المادة المحددة لتفاعل
(د)	المادة الناتجة عن التفاعل				
2	كميات المواد المتفاعلة التي تبقى بعد توقف التفاعل تسمى				
(أ)	المادة الناتجة	(ب)	المادة الفائضة	(ج)	المادة المحددة
(د)	المادة الناقصة				
3	حسب المعادلة التالية $3\text{H}_2 + \text{N}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$ إذا تفاعل 9mol من H_2 مع 4mol من النيتروجين N_2 فما هي المادة المحددة للتفاعل				
(أ)	H_2	(ب)	N_2	(ج)	NH_3
(د)	H_2 أو N_2				
4	حسب المعادلة التالية $\text{S}_8 + 4\text{Cl}_2 \rightarrow 4\text{S}_2\text{Cl}_2$ إذا تفاعل 5mol من الكلور Cl_2 مع 2mol من الكبريت S_8 فما هي المادة الفائضة من التفاعل				
(أ)	S_8	(ب)	S_2Cl_2	(ج)	Cl_2 أو S_8
(د)	Cl_2				
5	عند احتراق الخشب تكزن المادة الفائضة				
(أ)	الخشب	(ب)	الأكسجين	(ج)	الأكسجين و الخشب
(د)	ثاني أكسيد الكربون				
6	تعتمد الحسابات الكيميائية على				
(أ)	المادة المحددة لتفاعل	(ب)	المادة الناتجة	(ج)	المادة الفائضة
(د)	قانون حفظ المادة				
7	يتوقف التفاعل الكيميائي عندما تستنفد المواد				
(أ)	المتفاعلة	(ب)	الناتجة	(ج)	المحددة
(د)	الفائضة				