1	مادة تستهلك كليا 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 $3H_2+N_2 \rightarrow 2NH_3$ اذا تفاعل 9mol من H_2 مع 4molمن النيتروجين N_2 فما هي المادة المحددة للتفاعل								
	(أ)	H_2	(ب)	N_2	(ج)	NH_3	(د)	N_2 او H_2
4	حسب المعادلة التالية $S_8+4Cl_2 \rightarrow 4S_2Cl_2$ اذا تفاعل 5mol من الكلور Cl_2 مع 2molمن الكبريت S_8فما هي المادة الفائضة من التفاعل								
	(أ)	S_8	(ب)	Sl_2	(ج)	S_2Cl_2	(د)	S_8 او Cl_2
5	عند احتراق الخشب تكزن المادة الفائضة								
	(أ)	الخشب	(ب)	الاكسجين	(ج)	الاكسجين و الخشب	(د)	ثاني أكسيد الكربون
6	تعتمد الحسابات الكيمائية 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

LIVEWORKSHEETS