1	دراسة العلاقة الكمية بين المواد المتفاعلة و المواد الناتجة في التفاعل الكيميائي							
	(أ)	التغيرات الكيميائية	(ب)	الحسابات الكيميائية	(ج)	الخواص الكيميائية	(د)	المعادلات الكيميائية
2	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون							
	(أ)	النسبة المتحركة	(ب)	النسبة الثابتة	(ج)	النسبة المتضاعفة	(د)	حفظ الكتلة
3	في التفاعل $4Fe_{(s)} + 3O_{2(S)} \rightarrow 2Fe_2O_{3(S)}$ اذا كانت كتلة المواد المتفاعلة تساوي 319.4g فإن كتلة المواد الناتجة تساوي							
	(أ)	119.4g	(ب)	219.4g	(ج)	319.4g	(د)	419.4g
4	أي القوانين التالية يستخدم لحساب النسب المولية							
	(أ)	n(n+2)	(ب)	n (n-2)	(ج)	n (n+1)	(د)	n (n-1)
5	النسبة بين اعداد المولات لاي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة يسمى							
	(أ)	النسبة المولارية	(ب)	النسبة المولية	(ج)	النسبة المولالية	(د)	النسبة الحجمية
6	حدد النسب المولية لمواد المعادلة التالية $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$							
	(أ)	3	(ب)	4	(ج)	5	(د)	6
7	حدد النسب المولية لمواد المعادلة التالية $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$							
	(أ)	3	(ب)	4	(ج)	5	(د)	6

LIVEWORKSHEETS