



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 $4\text{Fe}_{(s)} + 3\text{O}_{2(s)} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_{3(s)}$ إذا 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 $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$				
	(أ)	3	(ب)	4	(ج) 5
	(د)	6			
7	حدد النسب المولية لمواد المعادلة التالية $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$				
	(أ)	3	(ب)	4	(ج) 5
	(د)	6			