

1	تُسمَّى دراسة العلاقات الكمية بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في التفاعل الكيميائي:			
	(A) التغيرات الكيميائية	(B) الحسابات الكيميائية	(C) الخواص الكيميائية	(D) المعادلات الكيميائية
2	تعتمد الحسابات الكيميائية على قانون:			
	(A) حفظ الكتلة	(B) النسبة الثابتة	(C) النسب المتضاعفة	(D) النسبة المتحركة
3	في التفاعل التالي: $4\text{Fe(s)} + 3\text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3\text{(s)}$ إذا كانت كتلة المواد المتفاعلة تساوي 319.4 g فإن كتلة المواد الناتجة تساوي:			
	119.4 g (A)	219.4 g (B)	319.4 g (C)	419.4 g (D)
4	النسبة بين أعداد المولات لأي معادلتين في المعادلة الكيميائية الموزونة تُسمَّى:			
	(A) النسبة المولارية	(B) النسبة المولالية	(C) النسبة المولية	(D) النسبة الحجمية
5	أي من القوانين التالية يُستخدم لحساب عدد النسب المولية لتفاعل ما:			
	(A) $n(n + 2)$	(B) $n(n - 2)$	(C) $n(n + 1)$	(D) $n(n - 1)$
6	عدد النسب المولية في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: $\text{N}_2\text{(g)} + 3\text{H}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{NH}_3\text{(g)}$			
	3 (A)	4 (B)	6 (C)	8 (D)
7	عدد النسب المولية في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: $4\text{Al(s)} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3\text{(s)}$			
	3 (A)	4 (B)	6 (C)	9 (D)
8	عدد النسب المولية في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية: $3\text{Fe(s)} + 4\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4\text{(s)} + 4\text{H}_2\text{(g)}$			
	4 (A)	6 (B)	11 (C)	12 (D)
9	عدد مولات الهيدروجين الناتج عن تفاعل 0.04 mol من البوتاسيوم مع الماء كما في المعادلة التالية: $2\text{K(s)} + 2\text{H}_2\text{O(l)} \rightarrow 2\text{KOH(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$			
	0.01 mol (A)	0.02 mol (B)	0.03 mol (C)	0.04 mol (D)
10	الخطوة الأولى في حل مسائل الحسابات الكيميائية:			
	(A) كتابة حالات المواد	(B) كتابة المعادلة الكيميائية الموزونة	(C) كتابة التفاعلات	(D) كتابة النواتج