1	تُسمّى 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: $4Fe_{(s)} + 3O_{2(g)} \rightarrow 2Fe_2O_{3(s)}$ إذا كانت كتلة المواد المتفاعلة تساوي 319.4 g فإن كتلة المواد الناتجة تساوي:			
	A) 119.4 g	B) 219.4 g	C) 319.4 g	D) 419.4 g
4	النسبة بين أعداد المولات لأي معادلتين في المعادلة الكيميائية الموزونة تُسمّى:			
	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 $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$:			
	A) 3	B) 4	C) 6	D) 8
7	عدد النسب المولية في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية $4Al_{(s)} + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_{3(s)}$:			
	A) 3	B) 4	C) 6	D) 9
8	عدد النسب المولية في المعادلة الكيميائية الموزونة التالية $3Fe_{(s)} + 4H_2O_{(l)} \rightarrow Fe_3O_{4(s)} + 4H_{2(g)}$:			
	A) 4	B) 6	C) 11	12
9	عدد مولات الهيدروجين الناتج عن تفاعل 0.04 mol من البوتاسيوم مع الماء كما في المعادلة التالية $2K_{(s)} + 2H_2O_{(l)} \rightarrow 2KOH_{(aq)} + H_{2(g)}$:			
	A) 0.01 mol	B) 0.02 mol	C) 0.03 mol	D) 0.04 mol
10	الخطوة الأولى في حل مسائل الحسابات الكيميائية:			
	A) كتابة حالات المواد	B) كتابة المعادلة الكيمائية الموزونة	C) كتابة التفاعلات	D) كتابة النواتج

LIVEWORKSHEETS