

الحسابات الكيميائية

الإجابة

؟!

- 177** مجموع كتل المواد المتفاعلة مجموع كتل المواد الناتجة .
- (d) أكبر من (c) ضعف (b) يساوي (a) أقل من
- 178** نسبة بين أعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة .
- (d) النسبة المولية (c) الكتلة المولية (b) الكتلة النسبية (a) الكتلة الذرية
- 179** عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها للتفاعل $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$: تساوي .
- 6 (d) 12 (c) 8 (b) 4 (a)
- 180** تعتمد الحسابات الكيميائية على .
- (a) النسب المولية الثابتة (b) قانون حفظ الطاقة (c) ثابت أفوجادرو (d) قانون حفظ المادة
- 181** في التفاعل $4\text{Al} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3$: عدد مولات الأكسجين اللازمة للتفاعل مع 0.04 مول من الألومنيوم تساوي .
- 0.04 (d) 0.03 (c) 0.02 (b) 0.01 (a) مول مول
- 182** في التفاعل $2\text{NaN}_3 \rightarrow 2\text{Na} + \text{N}_2$ ، عند تحمل 100 g من NaN_3 فإن كتلة N_2 الناتج تساوي . (علماً بأن الكتلة المولية: $\text{NaN}_3 = 65$ ، $\text{N}_2 = 28$) .
- 80 g (d) 60.5 g (c) 50 g (b) 21.5 g (a)
- 183** المادة التي تحدد سير التفاعل، وكمية المادة الناتجة .
- (c) المادة المتفاعلة الفائضة (a) المادة المتفاعلة المتبقية (b) المادة المحفزة (d) المادة المحددة للتفاعل
- 184** أكبر كمية من الناتج يمكن الحصول عليها من كمية المادة المتفاعلة المعطاة .
- (d) النسبة المولية (c) نسبة المردود (b) المردود النظري (a) المردود الفعلي
- 185** في تفاعل احتراق الخشب .
- (c) المادة المحددة للتفاعل هي الخشب (a) المادة الفائضة هي الخشب (b) المادة المحددة للتفاعل هي الأكسجين