

الحسابات الكيميائية

177 مجموع كتل المواد المتفاعلة مجموع كتل المواد الناتجة.

- (a) أقل من (b) يساوي (c) ضعف (d) أكبر من

178 نسبة بين أعداد المولات لأي مادتين في المعادلة الكيميائية الموزونة .

- (a) الكتلة الذرية (b) الكتلة النسبية (c) الكتلة المولية (d) النسبة المولية

179 عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها للتفاعل $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$: تساوي .

- (a) 4 (b) 8 (c) 12 (d) 6

180 تعتمد الحسابات الكيميائية على .

- (a) النسب المولية الثابتة (b) قانون حفظ الطاقة (c) ثابت أفوجادرو (d) قانون حفظ المادة

181 في التفاعل $4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$: عدد مولات الأكسجين اللازمة للتفاعل مع 0.04 مول من

الألمنيوم تساوي .

- (a) 0.01 مول (b) 0.02 مول (c) 0.03 مول (d) 0.04 مول

182 في التفاعل $2NaN_3 \rightarrow 2Na + N_2$ ، عند تحليل 100 g من NaN_3 ، فإن كتلة N_2 الناتج تساوي

(علماً بأن الكتلة المولية: $N_2 = 28$ ، $NaN_3 = 65$) .

- (a) 21.5 g (b) 50 g (c) 60.5 g (d) 80 g

183 المادة التي تحدد سير التفاعل، وكمية المادة الناتجة .

- (a) المادة المتفاعلة المتبقية (b) المادة المحددة للتفاعل (c) المادة المتفاعلة الفائضة (d) المادة المحفزة

184 أكبر كمية من الناتج يمكن الحصول عليها من كمية المادة المتفاعلة المعطاة .

- (a) المردود النظري (b) المردود الفعلي (c) نسبة المردود (d) النسبة المولية

185 في تفاعل احتراق الخشب .

- (a) المادة الفائضة هي الخشب (b) المادة المحددة للتفاعل هي الأكسجين (c) المادة المحددة للتفاعل هي الخشب (d) المادة المتبقية هي الخشب