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 الألمونيوم 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 تحلل 100 g من NaN_3 . فإن كتلة N_2 الناتج تساوي (علماً بأن الكتل 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 (c) المادة المتفاعلة الفائضة

(b) المادة المحددة للتفاعل (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 (c) المادة المحددة للتفاعل هي الخشب

(b) المادة المحددة للتفاعل هي الأكسجين (d) المادة المتبقية هي الخشب

LIVEWORKSHEETS