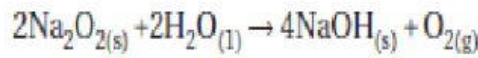


الحسابات الكيميائية والمعادلات الكيميائية

اقرأ في كتابك حول تحويلات مول - مول.

اقرأ الفقرة التالية، ثم أجب عن الأسئلة التي تليها. في المعادلة التي تلي كل سؤال أكمل الفراغ بالنسبة المولية التي تستعمل لحل السؤال، ثم حل المعادلة وأوجد الناتج.

يُنتج تفاعل فوق أكسيد الصوديوم مع الماء هيدروكسيد الصوديوم وغاز الأكسجين، وتُمثل المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية هذا التفاعل:



1. ما عدد مولات هيدروكسيد الصوديوم التي تُنتج عن تفاعل 1 mol من فوق أكسيد الصوديوم مع الماء؟

$$1.00 \text{ mol Na}_2\text{O}_2 \times \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ mol NaOH}$$

2. ما عدد مولات غاز الأكسجين التي تُنتج عن تفاعل 0.50 mol Na_2O_2 مع الماء؟

$$0.500 \text{ mol Na}_2\text{O}_2 \times \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ mol O}_2$$

3. ما عدد مولات فوق أكسيد الصوديوم اللازمة لإنتاج 1 mol من هيدروكسيد الصوديوم؟

$$1.00 \text{ mol NaOH} \times \underline{\hspace{2cm}} = \underline{\hspace{2cm}} \text{ mol Na}_2\text{O}_2$$