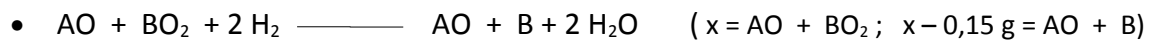
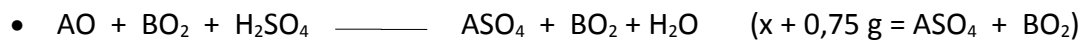


Lösungen – Monatsaufgabe Chemie – März 2011 – Sek I



Masseverlust von 2 O:

$$n_{\text{BO}_2} = \frac{0,15 \text{ g}}{2 \cdot 16 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}} = 0,00468 \text{ mol}$$



Massezunahme von 1S und 3O:

$$n_{\text{AO}} = \frac{0,75 \text{ g}}{80 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}} = 0,009375 \text{ mol}$$

$$\frac{\text{AO}}{\text{BO}_2} = \frac{0,009375 \text{ mol}}{0,00468 \text{ mol}} \approx \frac{2 \text{ mol}}{1 \text{ mol}}$$

Die beiden Oxide lagen im Ausgangsgemisch im Verhältnis

$$n_{\text{AO}} : n_{\text{BO}_2} = 2 : 1 \text{ vor.}$$