

### Gázok előállítása laboratóriumban

*A táblázat üresen celláiba írja fel az adott gáz laboratóriumi előállításának reakcióegyenletét!*

Gáz	Reakcióegyenlet
H <sub>2</sub>	
CO <sub>2</sub>	
NH <sub>3</sub>	
Cl <sub>2</sub>	

(2007. október)

**Megoldás:** (5 pont)

1. Pl.  $\text{Zn} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$  **1 pont**
2. Pl.  $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$  **1 pont**
3. Pl.  $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$  **1 pont**
4. Pl.  $2 \text{KMnO}_4 + 16 \text{HCl} \rightarrow 5 \text{Cl}_2 + 2 \text{KCl} + 2 \text{MnCl}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$   
(Helyes képletek megadása 1 pont.)  
(Reakcióegyenlet rendezése 1 pont.) **2 pont**