

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

1. K pokusu byl použit Tento kov reaguje s HCl za vzniku vodíku a, což lze vyjádřit chemickou rovnicí
..... + HCl → H₂ +

Při tvorbě hypotézy jsme na základě této rovnice určili, že atom zkoumaného kovu má ve vzniklé sloučenině oxidační číslo a kov o n=0,01 molu reaguje za laboratorních podmínek s nadbytkem HCl za vzniku vodíku o V=.....cm³. Reakcí kovu při pokusu vznikl vodík o V=.....cm³, což odpovídá vzorci sloučeniny, ve které má atom kovu oxidační číslo

2. Jaké množství vodíku by vzniklo, pokud by k reakci s HCl byl použit 1g Mg (Zn)?

3. Jaké množství Mg (Zn) by bylo zapotřebí k přípravě 1l H₂?

4. Co je podstatou oxidačně-redukčních dějů?

5. Může Zn vytěsnit z roztoků Cu²⁺ solí Cu? Proč?

6. Může Zn vytěsnit z roztoků Na⁺ solí Na? Proč?

7. Co považujeme za oxidační činidlo?