



Výnimočné školy

Lucia Máhriková

Redoxné reakcie

REDOXNÉ REAKCIE

Pracovný list

1. V ktorej z nasledujúcich zlúčenín sa nachádza uhlík v jeho najredukovannejšej forme?

- a. CaC_2
- b. CO
- c. CH_4
- d. CO_2

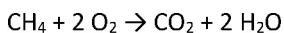
2. Ktorá z nasledujúcich reakcií je redoxná reakcia?

- a. $\text{Na}_2\text{S} + \text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaS} + \text{Na}_2\text{CO}_3$
- b. $2\text{HNO}_3 + \text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- c. $\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow 2\text{HF}$
- d. $3\text{Ba}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$

3. Vyrovnejte nasledujúce redoxné reakcie:

- a. $\text{Cr}_2\text{O}_3(s) + \text{KNO}_3(aq) + \text{KOH}(aq) \rightarrow \text{K}_2\text{CrO}_4(aq) + \text{KNO}_2(aq) + \text{H}_2\text{O}(l)$
- b. $\text{FeSO}_4(aq) + \text{KMnO}_4(aq) + \text{H}_2\text{SO}_4(aq) \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3(s) + \text{MnSO}_4(aq) + \text{K}_2\text{SO}_4(aq) + \text{H}_2\text{O}(l)$

4. Redukčným činidlom v nasledujúcej reakcii je:



- a. CH_4
- b. O_2
- c. CO_2
- d. H_2O

5. Koľko elektrónov sa presúva v nasledujúcej reakcii?



- a. 1
- b. 2
- c. 3
- d. 4