



Výnimočné školy

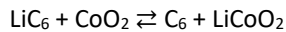
Lucia Máhriková

Redoxné reakcie

REDOXNÉ REAKCIE

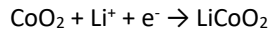
Pracovný list

1. Reakciu, ktorá prebieha v lítiovej batérii môžeme zapísať takto:



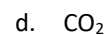
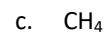
Oxid kobaltičitý sa kombinuje s iónmi lítia a vzniká oxid kobaltito-lítny.

- a. **Rozhodnite**, či je nasledujúca čiastková reakcia oxidácia alebo redukcia

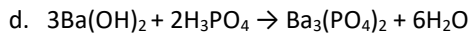
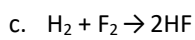
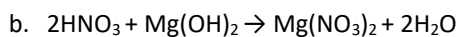
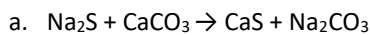


- b. Aké je oxidačné číslo kobaltu v zlúčenine CoO_2 ?

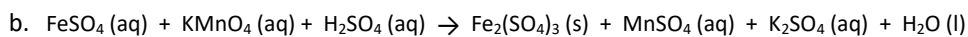
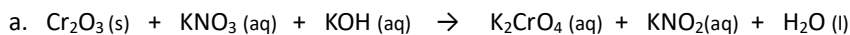
2. V ktorej z nasledujúcich zlúčenín sa nachádza uhlík v jeho najredukovanejšej forme?



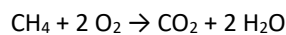
3. Ktorá z nasledujúcich reakcií je redoxná reakcia?



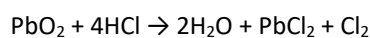
4. **Vyrovnajte** nasledujúce redoxné reakcie:



5. Redukčným činidlom v nasledujúcej reakcii je:



6. Koľko elektrónov sa presúva v nasledujúcej reakcii?



a. 1

c. 3

b. 2

d. 4