

Tematický celok: Soli. Neutralizácia

1. Soli vznikajú viacerými reakciami. Najčastejšia je reakcia , pri ktorej sa zlučujú kyseliny s hydroxidmi. Z dvoch žieravín vzniká látka , ktorá nie je žieravinou. Táto reakcia sa nazýva neutralizácia. Neutralizácia je reakcia kyselín s hydroxidmi. Vzniká soľ a voda, pričom sa uvoľňuje teplo. Soľ nemá vlastnosti ani kyseliny ani hydroxidu.

2. Chemická rovnica Neutralizácie:

Kyselina + hydroxid ----- soľ + voda

Pr. Kyselina sírová + hydroxid sodný ----- síran sodný + voda

H_2SO_4 + NaOH -----Na 2SO_4 + H 2O

3. Názvy solí sú odvodené od príslušných kyselín a hydroxidov. Soli kyseliny dusičnej sa nazýva dusičnan, soľ kyseliny sírovej je síran atď.

4. Spoj čiarou, čo patrí k sebe:

Kyselina dusičná -----dusičnan-----dusičnan sodný

Kyselina sírová uhličitan chlorid sodný

Kyselina uhličitá síran síran vápenatý

Kyselina chlorovodíková chlorid uhličitan vápenatý

5. Dedko zjedol veľa masného mäsa ,preto ho „páli žáha“. Vie , že má nadbytok žalúdočnej kyseliny, preto vypil vodu, v ktorej rozpustil 1 lyžičku sódy bikarbóny. Odpovedz na otázky:

a. Akú chemickú reakciu pri zdravotných ťažkosti dedko využil?

b. Prečo dochádza k nadmernej produkcii žalúdočnej kyseliny?

6. Napíšte chemickú rovnicu kyseliny chlorovodíkovej s hydroxidom sodným a pomenujte produkty.