

Endotermní reakce

Teoretický úvod

Chemické reakce můžeme klasifikovat podle různých kritérií. Jedním z nich je, zda se při nich teplo uvolňuje či spotřebovává. První typ reakce nazýváme exotermní, druhý typ reakce nazýváme endotermní.

Pomůcky: třecí misky s tloučkem (2 ks), porcelánová miska, teploměr, skleněná tyčinka

Chemikálie: thiokyanatan amonný, hydroxid barnatý

Postup:

Do jedné třecí misky nasypeme 5 g thiokyanatanu amonného a do druhé 15 g hydroxidu barnatého a obě látky rozetřeme. Následně obě látky přesypeme do porcelánové misky, pomocí skleněné tyčinky promícháme a do připravené reakční směsi vložíme teploměr.

Závěr:

Při reakci docházelo k poklesu teploty reakční směsi. Reakcí thiokyanatanu amonného s hydroxidem barnatým vznikl thiokyanatan barnatý, voda a uvolňoval se plynný amoniak:



Otázky a úlohy

1. Uveď příklad reakce exotermické a endotermické?
2. Jaký jiný název se používá pro thiokyanatany?
3. Jak je možné orientačně prokázat vznik amoniaku?
4. Jakým typem reakce z hlediska tepelných změn je fotosyntéza?