



POKUS 3.14. Ispitivanje topljivosti hidroksida u vodi

A. Priprava željezova(III) hidroksida



Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ epruveta, lijevak, Erlenmeyerova tikvica, stakleni štapić, filtrirni papir
- ✓ boca štrcaljka s destiliranom vodom, razrijeđena natrijeva lužina, željezov(III) klorid

Aktivnosti tijekom pokusa

1. U epruvetu ulij nekoliko mililitara vodene otopine željezova(III) klorida i nekoliko mililitara natrijeve lužine.
2. Talog preko naboranoga filtrirnog papira profiltriraj u Erlenmeyerovu tikvicu. Talog nekoliko puta isperi destiliranom vodom.
3. Produkt je te reakcije željezov(III) hidroksid. Napiši kemijsku jednadžbu reakcije.



B. Topljivost hidroksida u vodi

Potrebni pribor i kemikalije

- ✓ stalak s trima epruvetama, pinceta, žličica
- ✓ natrijev hidroksid, kalcijev hidroksid, željezov(III) hidroksid, crveni lakmusov papir, fenolftalein, boca štrcaljka s vodom

Aktivnosti tijekom pokusa

1. U jednu epruvetu stavi talog iz prethodnog pokusa, u drugu dvije granule natrijeva hidroksida, a u treću pola žličice kalcijeva hidroksida te u svaku epruvetu dopola ulij vodu.
2. Promućkaj sadržaje epruveta. Zabilježi opažanja.

3. Pincetom uroni komadić crvenog lakmusova papira u svaku epruvetu, a zatim kapaljkom dodaj dvije kapi fenolftaleina. Zabilježi opažanja.

Što zaključuješ na temelju rezultata pokusa?

Koji su ispitivani hidroksidi topljivi u vodi?

Što nastaje otapanjem hidroksida u vodi? _____

Pripremljene otopine hidroksida sačuvaj za sljedeći pokus.