

4. laboratórna práca
Neutralizácia

Meno a priezvisko:

Trieda:

Dátum:

Úloha: urobiť reakciu kyseliny chlorovodíkovej s hydroxidom sodným.

Pomôcky:

.....
.....

Chemikálie:

.....
.....
.....

Postup:

1. Do kužeľovej banky nalejte 10 ml zriedeného roztoku hydroxidu sodného a zmerajte pH indikátorovým papierikom.
2. Do roztoku pridajte 2-3 kvapky roztoku fenolftaleínu.
3. Do roztoku hydroxidu sodného po kvapkách za neustáleho miešania pridávajte kyselinu chlorovodíkovú. Pridávanie skončíte, keď sa roztok odfarbí jednou kvapkou. Zmerajte jeho pH.

Pozorovanie:

Roztok	Sfarbenie univerzálneho indikátorového papierika	Hodnota pH	Sfarbenie fenolftaleínu
Zriedený roztok NaOH			
Roztok odfarbený jednou kvapkou			

1. Opíšte, čo sa dialo pri pridávaní kyseliny chlorovodíkovej k roztoku hydroxidu sodného.
.....
2. Dosiahli ste odfarbenie roztoku pridaním jednej kvapky kyseliny chlorovodíkovej?
.....

Záver:

Chemická rovnica reakcie:



Neutralizáciou hydroxidu sodného a kyseliny chlorovodíkovej vznikli produkty (uveď názvy produktov) a