

1.laboratórna práca

Reakcia kyseliny s kovom

Meno a priezvisko:

Trieda:Dátum:

Úloha : Pozoruj reakciu kyseliny chlorovodíkovej HCl so zinkom a vznik vodík.

Pomôcky : 2 skúmavky, hodinové sklíčko, chemické kliešte, pipeta, kahan, zápalky

Chemikálie: kyselina chlorovodíková HCl (10% roztok), granulovaný zinok Zn

Pozorovania:

1. Opíš priebeh chemickej reakcie zinku Zn s kyselinou chlorovodíkovou HCl.

.....
.....

2. Opíš, čo sa stalo, keď ste skúmavku s vodíkom priložili k plameňu kahana.

.....

3. Čo si pozoroval(-a) na stenách skúmavky po uniknutí vodíka do plameňa?

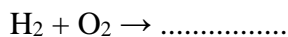
.....

4. Čo si pozoroval(-a) na hodinovom sklíčku po odparení roztoku?

.....

Doplňujúca úloha:

Napíš chemické rovnice reakcií:



Pri riešení doplňujúcej úlohy použi ako pomôcku učebnicu Chémia 8, str. 41

Záver:

Reakciou zinku s kyselinou chlorovodíkovou vznikol a druhý produkt bol chlorid zinočnatý ZnCl_2 . Dôkazom prítomnosti chloridu zinočnatého ZnCl_2 bol

Reakcia vodíka so vzdušným kyslíkom je dôkazom, že zmes vodíka so vzduchom je