

Vārds

uzvārds

klase

datums

KURŠ METĀLS AKTĪVĀKS?

Darba uzdevumi

- Plānot darba gaitu un noskaidrot eksperimentāli, kuri metāli – Mg, Zn, Cu, Fe – reaģēs ar sālsskābi.
- Pēc novērojumiem secināt par metālu aktivitāti un spēju reaģēt ar skābi atkarībā no to atrašanās vietas metālu aktivitātes rindā.
- Aprakstīt ar ķīmisko reakciju vienādojumiem metālu iedarbību ar sālsskābi.

Darba piederumi, vielas

Mg, Zn, Cu, Fe, 15% HCl, 4 mēģenes, mēģeņu statīvs, aizsargbrilles.

Darba gaita

Iegūto datu reģistrēšana

Reakcija	Novērojumi
Magnija reakcija ar sālsskābi	
Cinka reakcija ar sālsskābi	
Vara reakcija ar sālsskābi	
Dzelzs reakcija ar sālsskābi	

Rezultātu analīze, izvērtēšana

- Kuri metāli – Mg, Zn, Cu, Fe – reaģē ar sālsskābi?
- Pēc novērojumiem sakārto dotos metālus rindā to aktivitātes (reaģētspējas) samazināšanās secībā un salīdzini ar metālu aktivitātes rindu!
- Secini par metālu spēju reaģēt ar atšķaidītu skābi atkarībā no to atrašanās vietas metālu aktivitātes rindā!

- Apraksti notikušās reakcijas ar ķīmisko reakciju vienādojumiem! *Uzmanību! Dzelzs reakcijā ar sālsskābi rodas savienojums, kurā dzelzs oksidēšanas pakāpe ir +2.*