

Potloodslijper vormt knalgas en verdwijnt in zuur

O van OVUR-methode

Onderzoeksvraag Wat doet een slijper in zuur?

Hypothese Oplossen.

V van OVUR-methode

Theorie:

- i. *Begrippen* pH=maat voor het zuur/basisch karakter van een stof
= negatief logaritme van de H^+ conc.
- ii. *Veiligheidsetiketten*
- iii. *Afvalbehandeling* WGK1, alles mag daar de gootsteen

Materiaal (+ berekeningen van oplossingen)

Magnesiumpotloodslijper geconcentreerde HCl glazen petrischaaltje metalen tang

Opstelling



U van OVUR-methode

Werkwijze

Vul een petrischaaltje voor de helft met geconcentreerde HCl
Neem met de metalen tang de potloodslijper vast en leg deze in de oplossing.
Verwijder de slijper na een tijd. Spoel de slijper af met gedestilleerd water. Controleer de slijper.

Waarneming De slijper lost op, er wordt een gas gevormd.

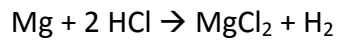


R van OVUR-methode

Vaststelling/besluit

Zuren reageert met metalen (Mg).

Optredende reacties



Berekeningen

/

EXTRA:

Didactische tips

COS brochure

Bronnen // filmfragmenten

<http://netexperimente.de/chemie/96.html>