

Reacties met Cl₂

Materiaal:

-bleekwater

-HCl 1M

-ZnO

-ZnS

-KI

Uitvoering:

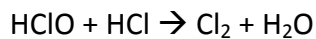
Maak een blad met een cirkel met grootte overeenkomstig met de petrischaal. Teken een gelijkzijdige driehoek met hoekpunten op de cirkel. Leg de petrischaal hierop, open.

Leg op de hoekpunten een kleine hoeveelheden ZnO, ZnS en KI.

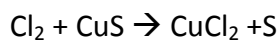
Zet in het midden een schaalpje met 2 druppels bleekwater. Laat hierop 3 druppels HCl vallen en sluit het schaalpje onmiddellijk. Observeer.

Verklaring:

Bleekwater reageert met HCl:



Het ZnS neemt een gele kleur door de vorming van S



Het KI wordt donker door de vorming van I₂.

Er treedt geen verandering op met ZnO.