

Bewegingen in een petrischaal

Materiaal :

Gedestilleerd water

$K_4Fe(CN)_6$

NH_4SCN

$FeCl_3$

Petrischaal



Uitvoering

Vul de petrischaal half met water. Breng aan één kant een spatelpunt $K_4Fe(CN)_6$, aan een andere zijde een spatelpunt NH_4SCN en aan een derde zijde de $FeCl_3$. Er ontstaat een rode en een blauwe lijn en ook geen verkleuring.

Verklaring:

Optredende reacties:

