

Neerslagen en complexen met zilver

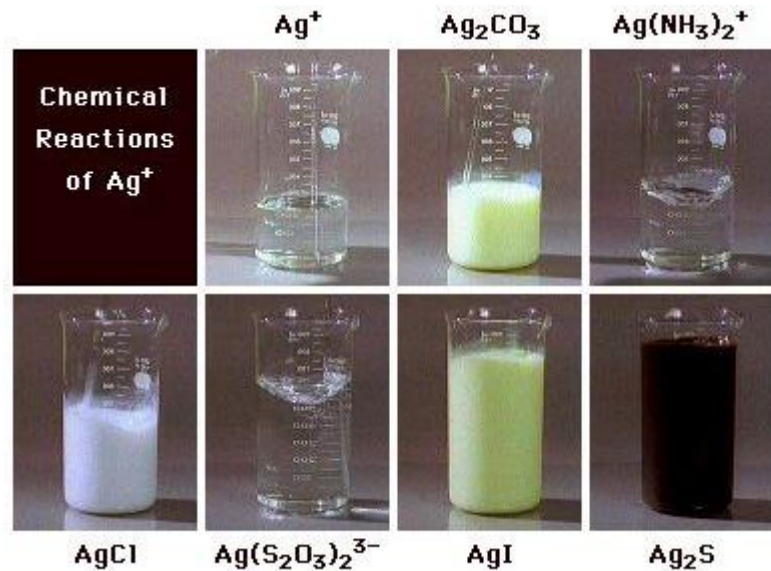
Materiaal:

- 200 ml AgNO₃ 0.01M
- 100 ml NaHCO₃ 0.1M
- 100 ml NaOH 0.1M
- 100 ml NaCl 0.1M
- 100 ml NH₃ 0.1M
- 100 ml KBr 0.1M
- 100 ml Na₂S₂O₃ 0.1M
- 100 ml 0.1M KI
- 100 ml Na₂S 0.1M
- Magneetroerder en staafje
- Beker 500 ml

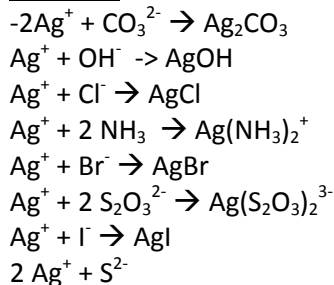
Uitvoering

Giet de 200 ml AgNO₃ in het bekglas en voeg het roerstaafje

eraan toe. Plaats de beker op de magneetroerder en laat de magneet draaien. Nu worden achtereenvolgens de andere oplossingen in de opgegeven volgorde toegevoegd telkens totdat een neerslag zich vormt, van kleur verandert of oplost.



Reacties:



Telkens wordt een neerslag gevormd met een kleiner oplosbaarheidsproduct of een complex wat stabiel is dan de vorige neerslag of complex.

Bronnen:

- <http://www.thuisexperimenteren.nl/science/homhetevenwicht/homhetevenwicht.htm>
- http://www.nvon.nl/sites/nvon.nl/files/N8_zilverspiegel_instructie_met_foto's.pdf
- http://dwb4.unl.edu/dwb/Meethhttp://ocw.mit.edu/high-school/labs/chemistry-intro-to-experimental-chemistry-labs-from-5.302/5_302_iap_2005_i_chem_eq_2005b.pdfings/Oct-8-99/ComplexIonsTutor.html