

# Neerslag stap voor stap

## Materiaal

- Drie maatcilinders 10ml
- Reageerbuis
- 1M  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- 1M NaCl
- 1M KI
- 1M  $\text{Na}_2\text{S}$

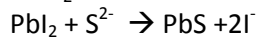
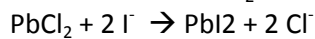
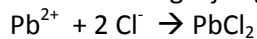
## Uitvoering

Voeg aan 6ml loodnitraatoplossing 12 ml NaCl oplossing toe.  
Er verschijnt een witte neerslag van  $\text{PbCl}_2$ .  
Voeg 12 ml KI oplossing toe.  
Er ontstaat een gele neerslag van  $\text{PbI}_2$ .  
Voeg 6ml  $\text{Na}_2\text{S}$  oplossing toe.  
Er ontstaat een bruinzwarte neerslag van  $\text{PbS}$ .



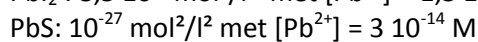
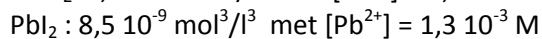
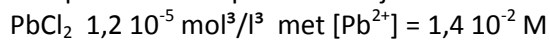
## Verklaring

De reactievergelijkingen zijn achtereenvolgens



In feite wordt hier het verschil in oplosbaarheid aangetoond van de verschillende zouten.

De oplosbaarheidsproducten zijn:



Bronnen:

[http://www.saskschools.ca/curr\\_content/chem30\\_05/4\\_solutions/labs/precipitation\\_reaction\\_s.pdf](http://www.saskschools.ca/curr_content/chem30_05/4_solutions/labs/precipitation_reaction_s.pdf)