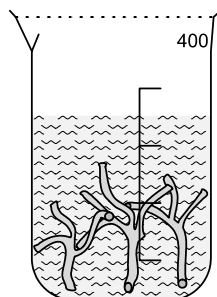




## Scopo dell'esperimento

Analizzare, come si comportano i sali dei metalli pesanti nelle soluzioni di silicato di sodio.

## Montaggio



## Procedimento

- Versare nel becher 150 ml di soluzione di silicato di sodio e mescolare con una uguale quantità di acqua distillata.
- Mettere nella soluzione i cristalli di uno dei sali nominati precedentemente e distribuirli sul fondo mediante l'agitatore di vetro.

## Osservazioni/Valutazioni

Osservare attentamente il prodotto che si sta formando e fornire le debite spiegazioni.

## Apparecchiatura

1 Becher, 400 ml.....	664 131
1 Agitatore di vetro.....	665 212
1 Cilindro graduato, 100 ml.....	665 754
1 Spatola doppia.....	666 962
1 Pinzetta smussata .....	667 027
1 Occhiali di protezione .....	667 601

## Sostanze chimiche

Cloruro di ferro(II) 6 volte idrato.....	671 8700
Solfato di ferro(II) 7 volte idrato .....	671 9110
Solfato di rame(II) 5 volte idrato .....	672 9630
Solfato di manganese(II) .....	673 2300
Soluzione di silicato di potassio.....	675 3480
Solfato di zinco 7 volte idrato .....	675 5410

## Avvertimenti



Alcuni sali dei metalli pesanti, se ingeriti, sono pericolosi per la salute! Attenzione! Pericolo di spruzzi! Usare gli occhiali di protezione!

