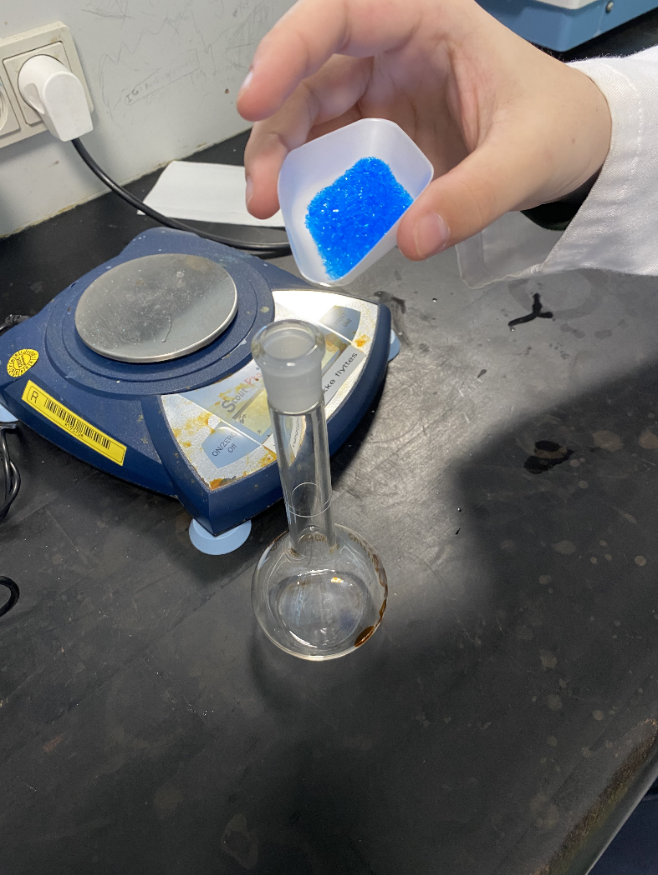
Kobber(II)sulfat



I dette billede kan kobber(II)sulfaten (CuSO4) ses i krystalform hvor den bliver hældet ned i en kolbe hvor den så skal bruges i en opløsning af saltvand hvor vi startede med 5ml saltvand og tilføjede 5ml indtil vi kom op på 25ml.

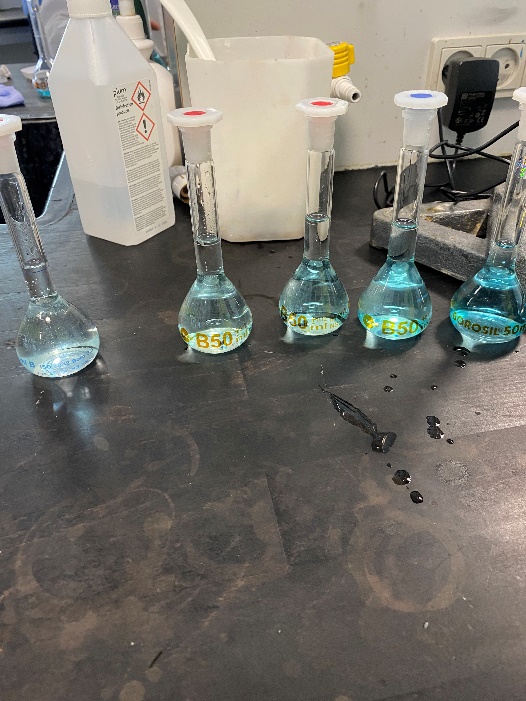
Et billede, der indeholder person

Automatisk genereret beskrivelseI dette billede er kobber(II)sulfaten (CuSO4) ses i flydende form efter det er opløst med saltvand.

I dette billede ser vi de 5 kolber fyldt med de 5ml-25ml + demineraliseret vand

Et billede, der indeholder tekst, gulv, indendørs

Automatisk genereret beskrivelseEt billede, der indeholder indendørs, flere/adskillige

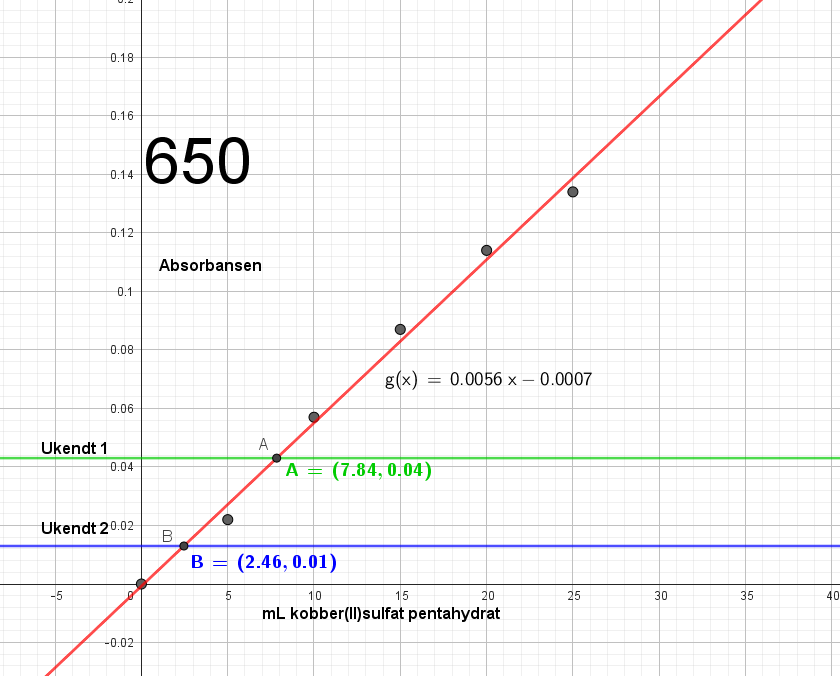
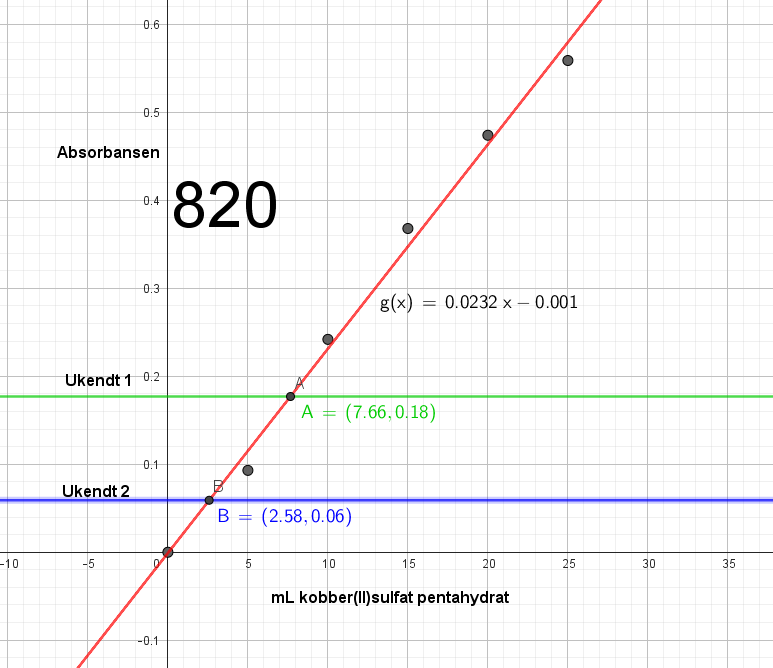
Automatisk genereret beskrivelse

I dette billede viser vi at vi gør klar til at blande vores kobber(II)sulfat (CuSO4) sammen med noget saltvand så vi får en opløsning.

I dette billede ser vi de 5 forskellige mængder af blanding mellem kobber(II)sulfat (CuSO4) og saltvand. Mængderne går fra 5ml-25ml hvor den går op med 5ml for hver kolbe.

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| mL | 5 | 10 | 15 | 20 | 25 | Ukendt 1 | Ukendt 2 |
| Absorbans | 0,022 | 0,057 | 0,087 | 0,114 | 0,134 | 0,043 | 0,013 |

650 nm  
R2-værdi = 0,9942



Med vores blandinger kan vi sætte dem ind i et spektrofotometer som vi bruger til at måle absorbansen og indsætte det ind i GeoGebra.

Med tallene kan vi lave en graf hvor som vi kan bruge til at finde ud af hvor meget kobber(II)sulfat og saltvands blanding der er i de ukendte

650 og 820 nm:  
Ukendt 1: 7,84ml og 7,66ml opløsning  
Ukendt 2: 2,46ml og 2,58ml opløsning

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| mL | 5 | 10 | 15 | 20 | 25 | Ukendt 1 | Ukendt 2 |
| Absorbans | 0,093 | 0,242 | 0,368 | 0,474 | 0,559 | 0,177 | 0,059 |

820 nm  
R2-værdi = 0,9934