

Kjemisk lys

[Video.](#)

Tillaging av løsninger:

Løsning A:

Vei inn 5g kaliumhydroksid og løs dette i ca. 1 liter vann.

Etter at kaliumhydroksid er oppløst, dette kan ta noe tid, så heller du en liten del av løsningen over i en 100 ml erlenmeyerkolbe og tilsetter ca. 0,1 g luminol. Det kan være vanskelig å få luminol til å løse seg slik at det kan være lettere å løse det hvis du anvender en glasstav til å knuse eventuelle klumper med luminol.

Etter at luminol er oppløst så heller du innholdet fra erlenmeyerkolben tilbake til resten av kaliumhydroksidløsningen. Dette er løsning A.

Løsning B:

Bland 10 ml 3% hydrogenperoksid i 1000 ml vann. Tilsett 0,25 g Kaliumjern(III)cyanid og løs opp dette saltet. Dette er løsning B.

Utførelse av forsøket:

Bland 10 ml av løsning A og 10 ml av løsning B. Reaksjonen som spontant skjer vil produsere et blått lys og ingen varme.

Man kan utvide forsøket ved å helle blandingen ned en trakt eller en glasspiral for er mer dramatisk effekt.

Hvis man lager løsning B uten å tilsette Kaliumjern(III)cyanid så kan man blande like mengder løsning A og B og ha denne løsningen på en sprayflaske. Da vil du ha samme løsning som brukes for å se blodrester, jern i hemoglobin har samme katalytiske effekt på denne reaksjonen som kaliumjern(III)cyanid.