



## Työohje 3a - Liekkikokeet

Työssä tutkitaan minkä värisen liekin eri alkuaineet antavat.

### Välineet

- suljettava pakastepussi (2 l), piirtoheitinkalvo
- 7 poltettua tulitikkua
- kaasupoltin

### Aineet

- suoloja: kalium(kloridi), kalsium(kloridi), kupari(sulfaatti), litium(kloridi), natrium(kloridi), strontium(kloridi)
- vettä

### Työskentely

- Seuraa työpohjan ohjeita.

### Tulokset

Alkuaine	Liekin väri
Kalium (KCl)	
Kalsium ( $\text{CaCl}_2$ )	
Kupari ( $\text{CuSO}_4$ )	
Litium (LiCl)	
Natrium (NaCl)	
Strontium ( $\text{SrCl}_2$ )	
Tuntematon näyte	

## Opettajalle

Video: Liekkikoe

Tarkoitus: Tutustutaan kemiallisiin analyysimenetelmiin. Huomataan, kuinka alkuaineet voidaan tunnistaa niiden liekin värin perusteella.

Selostus:

- Kostuta poltetut tulitikut ja laita muutama kide kutakin ainetta niille varattuihin laatikoihin.
- Tartuta tulitikkuun kutakin ainetta ja vie tikku liekkiin.
- Kaliumin väriä on vaikea erottaa mutta häivähdys violettia siinä näkyy.
- Muut aineet antavat selkeämmän niille ominaisen värin.