



## Työohje 4a - Kemiallisia reaktioita

- A) Magnesiumin ja suolahapon välinen reaktio.  
B) Syntyneen kaasun ja hapen välinen reaktio.

### Välineet ja aineet

- 2 koeputkea, koeputkiteline, koeputkipihdit, tulitikut
- laimeaa suolahappoa, magnesiumlankaa

### Työturvallisuus

- suojalasit, työtakki

### Työskentely

- Lisää toiseen koeputkista pätkä magnesiumlankaa ja sen päälle n. 2 cm laimeaa suolahappoa.
- Kerää syntyvä kaasu toiseen koeputkeen (noin 1 min), jota pitelet ylösalasin koeputkipihdeillä.
- Sytytä tulitikku, käännä kaasua sisältävä koeputki varovasti toisinpäin ja vie tulitikku koeputken suulle

### Tulokset ja pohdinta

1. Mitä kaasua syntyy magnesiumin ja suolahapon välisessä reaktiossa?
2. Mitä syntyy koeputken suulle, kun tämä kaasu reagoi räjähtäen ilman sisältämän hapen kanssa?