

# Grundläggande kemi år 7

**Provet berör:** Ugglansno – grundkemi

## E-nivå

- Rita en atom och namnge dess 3 tre delar (partiklar) och deras laddning.
- Veta vad ett grundämne är och vad som är den avgörande skillnaden mellan grundämnena.
- Beskriva vad en kemisk förening är för något.
- Kunna kemiska tecknet på följande grundämnen: Järn, Koppar, Zink, Aluminium, Magnesium, Bly, Natrium, Väte, Syre, Kväve, Kol, Svavel, Klor, Fosfor, Guld, Silver, Helium; Nickel, Tenn
- Ange någon händelse eller någon person ur kemins historia.
- Ange formel för vatten och koldioxid.
- Ange de tre faserna (tillstånd) som ett ämne kan ha.
- Förklara vad densitet är för något.
- Ange olika egenskaper ämnen kan ha.

## Ord (E-nivå):

Kemiska tecken, aggregationsform, blandning, lösning, mättad lösning, hypotes, farosymbol, grundämne, proton, neutron, elektron, kemisk förening, densitet, partikel, legering, kemisk reaktion, katalysator, periodiska systemet.

## Mer än E:

- Förklara vad det naturvetenskapliga arbetssättet innebär.
- Ange vilka atomer och hur många av varje sort ett ämne består av om du känner molekylformeln för ämnet. (Till exempel vatten  $H_2O$  innehåller 2 väte och en syre atom).
- Du ska kunna avgöra om en händelse är en kemisk förändring eller en fysikalisk förändring.
- Kunna skilja på en uppslamning, aerosol, emulsion och lösning.
- Veta vilken typ av separationsmetod som är bäst vid en blandning.
- Ange olika sätt för att påskynda en kemisk reaktion.
- Veta skillnaden mellan exoterm och endoterm.
- Kunna skriva mer komplicerade kemiska formler.

## Begrepp: (Mer än E)

pH, kokpunkt, vattenlöslighet, alkemi, analys, syntes, frätande, oxiderande, partikelmodellen, kemikalisk förändring, fysikalisk förändring, mättad lösning, uppslamning, emulsion, aerosol, separation, filtrera, sedimentera, dekantera, indunsta, destillera, centrifugera, exoterm, endoterm, reaktionspil, oxid, sulfid.