## H (hydrogen):

- Fra gresk hydro og genes; vann-dannende
- 88% av atomene i universet
- H<sub>2</sub>(g) kokepunkt på -253°C
- Lett nok til å forsvinne fra atmosfæren og ut i verdensrommet
- Tre isotoper: protium <sup>1</sup>H, deuterium <sup>2</sup>H (tungtvann) og tritium <sup>3</sup>H (radioaktiv)
- Syrer
- Hydrogenbindinger
- Danner eksplosive blandinger (knallgass) med oksygengass og halogengasser (Cl<sub>2</sub> og F<sub>2</sub>)
- Produseres for det meste fra naturgass (CH<sub>4</sub> metan)
- Forbrenning av H<sub>2</sub> frigjør mye energi => brensel for biler o.l.?
- Brenselsceller med protonledende elektrolytt



## Ar (argon) og He (helium):

- $z_{Ar} = 18, z_{He} = 2$
- Edelgasser, små mengder i atmosfæren
- Større mengder i fjell pga radioaktivitet
  - Ar fra nedbryting av radioaktivt <sup>40</sup>K
  - He fra alfa-partikler
- Ar hovedsakelig fra atmosfæren (1%, destillering)
- He fra naturgassforekomster
- Lite reaktive, brukes mye som inertgasser (spes Ar)
- He: Brukes i gassballonger



Det skapende universitet

## Ti (titan/titanium):

- z = 22
- Nest mest vanlige overgangsmetallet (etter jern)
- Viktigste malm er ilmenitt (FeTiO<sub>3</sub>), titanjernstein
  - Titania A/S i Sokndal i Rogaland
- Metallisk Ti:
  - vanskelig å framstille, men lages via TiCl<sub>4</sub> (Kroll-prosessen)
  - høy styrke, høyt smeltepunkt, lav tetthet!
  - romfart
- Viktig produkt: TiO<sub>2</sub>
  - hvitt pulver, brukes som fargestoff
  - høy stabilitet og lav løselighet
- Treverdig ion: brukes i Ziegler-Natta katalysatorer
- Medisinsk: Implantat-materiale pga ugiftig og ikke utløser frastøtningsreaksjoner i kroppen

## Cr (krom/chromium)

- z = 24
- Relativt vanlig (0.1‰ av jordskorpa, 20. vanligste element)
- Sølvhvitt overgangsmetall
- Navnet fra chromos som betyr farge
  - Små mengder som forurensing opphav til fargerike forbindelser
- Vanligste krommalm: Kromitt (FeCr<sub>2</sub>O<sub>4</sub>)
- Korrosjonsbestandig, hardt og smibart
- Rustfritt stål, syrefast stål, temperaturbestandig stål
- Forkromming
- Passivering ved dannelse av tynt oksidlag
- Mange oksidasjonstall mulig.
- Generelt giftig element. Cr<sup>6+</sup> er meget giftig og kreftfremkallende
- Kromallergi/kromeksem
- Essensielt for omsetting av sukker,
  Cr-mangel gir diabetes-2? Også høyt kolesterol

