

Isotope

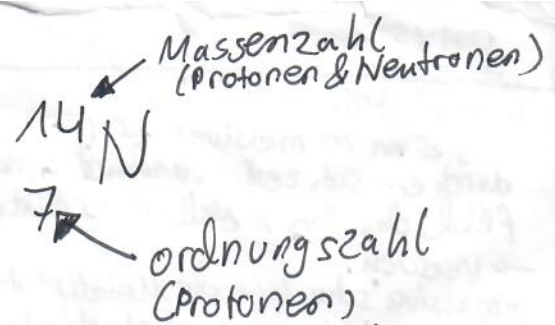
- ↳ sind Atome eines chemischen Elements mit gleicher Protonen- aber untersch. Elektronen-
- ↳ haben gleiche chemische Eigenschaften
- ↳ unterschiedlich schwer & stabil

H-Isotope:

- Protium ${}^1_1\text{H}$ (stabil)
- Deuterium ${}^2_1\text{H}$ (stabil)
- Tritium ${}^3_1\text{H}$ (radioaktiv)

radioaktive Strahlung:

- Röntgen
 - ↳ Röntgenstrahlen
- Becquerel:
 - ↳ Fotopapierschwärzung d. Strahlung
- Marie & Pierre Currie
 - ↳ Begriff "radioaktive Strahlung"
 - ↳ Entdeckung weiterer radioaktiver Elemente (Polonium, Radium)



Protonenzahl = Elektronenzahl
Ordnungszahl = Kernladungszahl

Geigerzähler:

Strahlung → Glimmerfenster → Ionisation von Molekülen → freigesetzte Elektronen → zum positiven Draht
↳ durch Strahlung Kettenreaktion → kurzer Stromstoß → werden verstärkt → im Zählwerk registriert (→ Knacken)
Totzeit: Zeit, bis Ladungslawine erloschen ist. Währenddessen ist das Zählrohr unempfindlich.