

Keskeiset käsitteet 1/2

- **Isotooppi** on alkuaineen erimassainen ydin, jossa neutronien lukumäärä voi vaihdella.
- **Pysyvä isotooppi** on atomiydin, jossa ei tapahdu ydinmuutoksia eli radioaktiivista hajoamista.
- **Epävakaa isotooppi** on ennen pitkää itsestään kevyemmiksi ytimiksi hajoava eli radioaktiivinen atomiydin.
- **Radioaktiivinen isotooppi** on epävakaa eli ennen pitkää itsestään kevyemmiksi ytimiksi hajoava atomiydin.
- **Radioaktiivinen hajoaminen** on ilmiö, jossa epävakaa atomiydin hajoaa ennen pitkää itsestään kevyemmiksi ytimiksi.

Keskeiset käsitteet 2/2

- **Ionisoiva säteily** on säteilyä, joka irrottaa kohtaamistaan atomeista elektroneja eli ionisoi atomeja.
- **Alfasäteily** on hiukkassäteilyä, jossa atomiydin lähettää hajotessaan alfahiukkasen eli heliumytimen.
- **Beetasäteily** on hiukkassäteilyä, jossa atomiydin lähettää hajotessaan beetahiukkasen eli nopean elektronin.
- **Gammasäteily** on ytimen hajoamisessa syntyvää lyhytaaltoista ja paljon energiaa sisältävää sähkömagneettista säteilyä.
- **Aktiivisuus** on suure, joka ilmaisee, kuinka monta ydintä hajoaa yhdessä aikayksikössä.