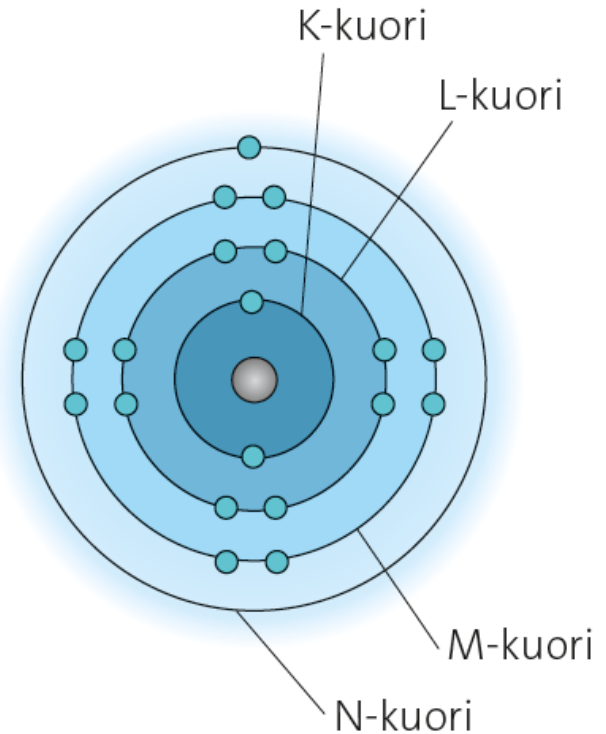


2. Atomin elektronirakenne

- Ydintä kiertävät elektronit ovat asettuneet eri **elektronikuorille** eli energiatasoille.
- **Elektronikuoria** merkitään kirjaimilla K, L, M, N, O, P ja Q.
- **K-kuori** on lähimpänä ydintä. Ytimen ja sisimmän K-kuoren välissä on valtavan suuri tyhjä tila.
- **K-kuorelle** mahtuu 2 elektronia, L-kuorelle 8 elektronia, M-kuorelle 18 elektronia jne.

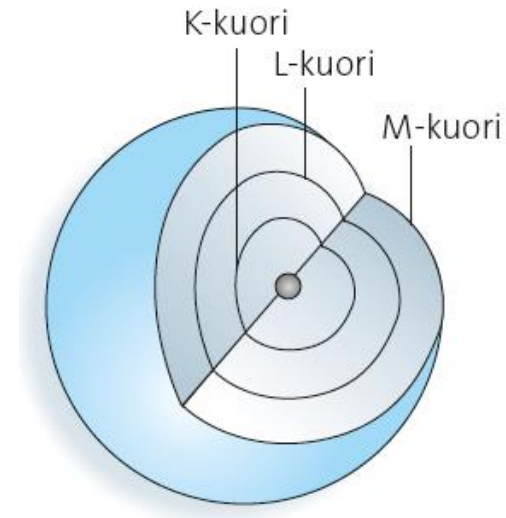
Sääntö: $2n^2$



Ulkoelektronit ja oktetti

- Atomin uloimman kuoren elektroneja kutsutaan **ulkoelektroneiksi**.
- Ulkoelektroneja voi olla enintään 8 kpl, vaikka kuorelle mahtuisi enemmänkin elektroneja.
- Kahdeksan ulkoelektronin rakenne on hyvin pysyvä. Tätä nimitetään **oktetiksi**.

Atomin kemialliset ominaisuudet määräytyvät ulkoelektronien lukumäärän perusteella.



Kuoren nimi	Elektroneja mahtuu
K	2
L	8
M	18
N	32