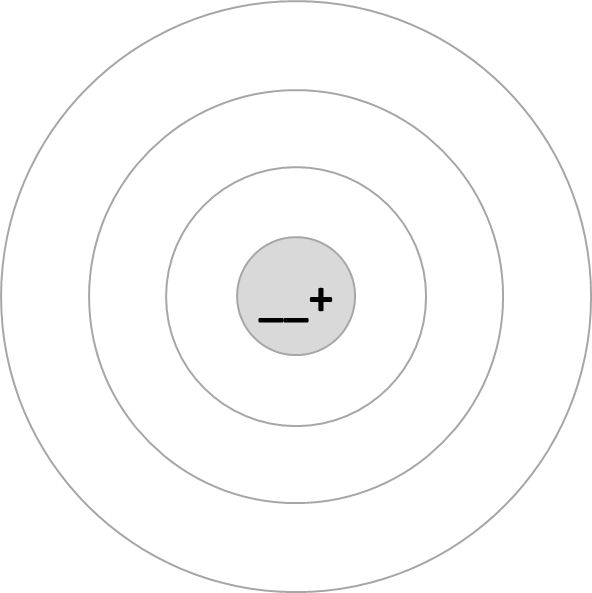
**1H vety**

kaksiatominen kaasu

syttyy helposti

kevyempi kuin ilma

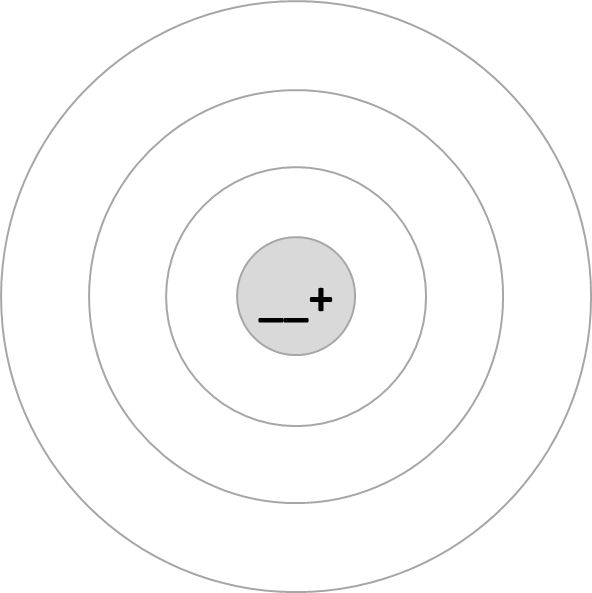


**2He helium**

yksiatominen kaasu

ei pala

kevyempi kuin ilma

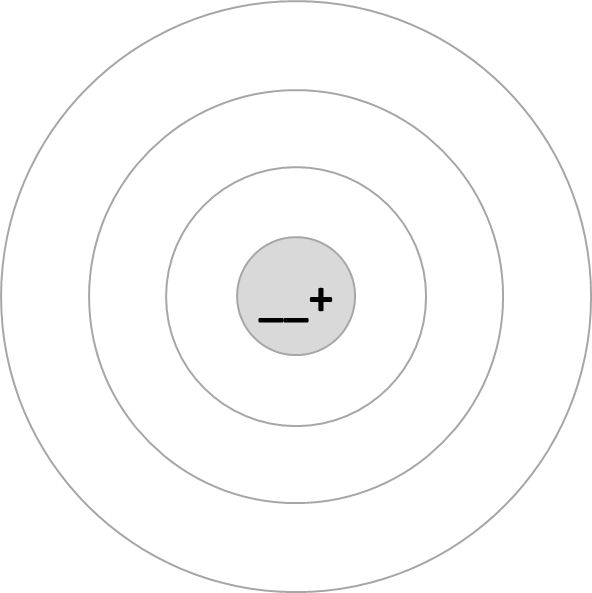


**3Li litium**

metalli

reagoi veden kanssa, kelluu vedessä

sulamispiste 181 °C

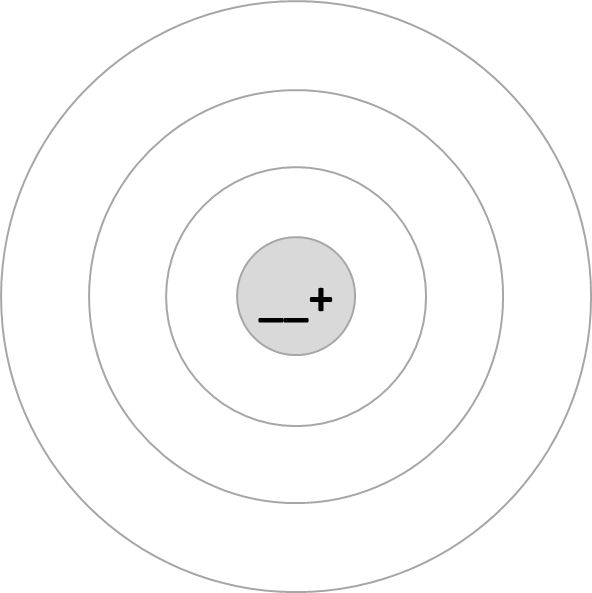


**4Be beryllium**

metalli

reagoi veden kanssa

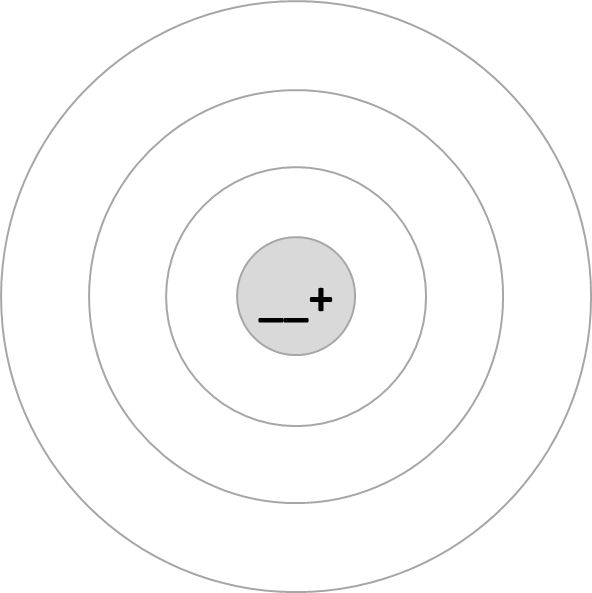
sulamispiste 1287 °C



**5B boori**

puolimetalli

sulamispiste 2300 °C

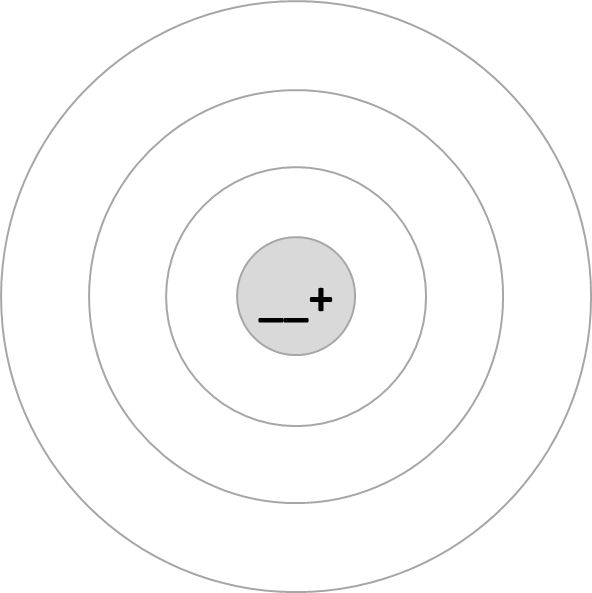


**6C hiili**

epämetalli

murtuu helposti

sulamispiste 3500 °C

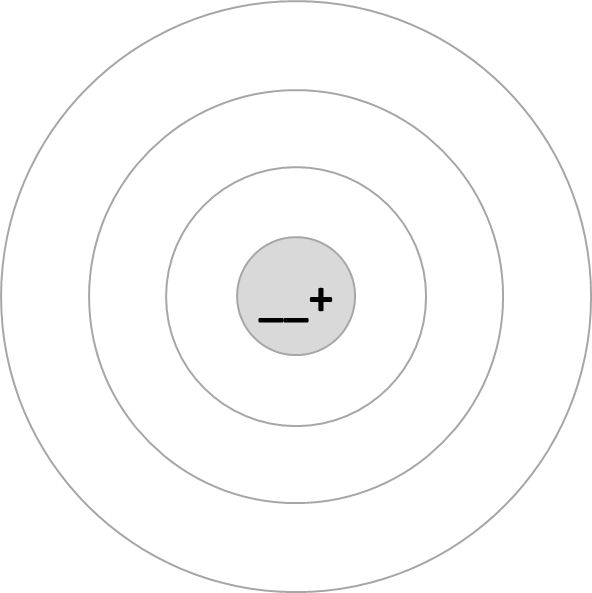


**7N typpi**

kaksiatominen kaasu

palaa korkeassa lämpötilassa

ilmassa 78%

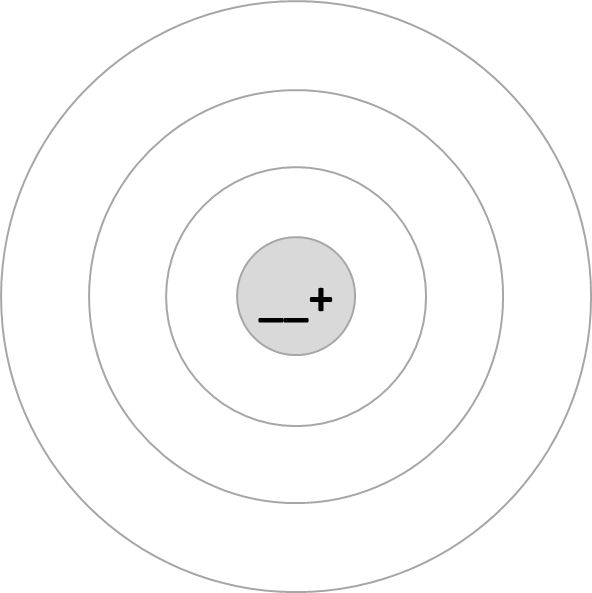


**8O happi**

kaksiatominen kaasu

mukana kaikessa palamisessa

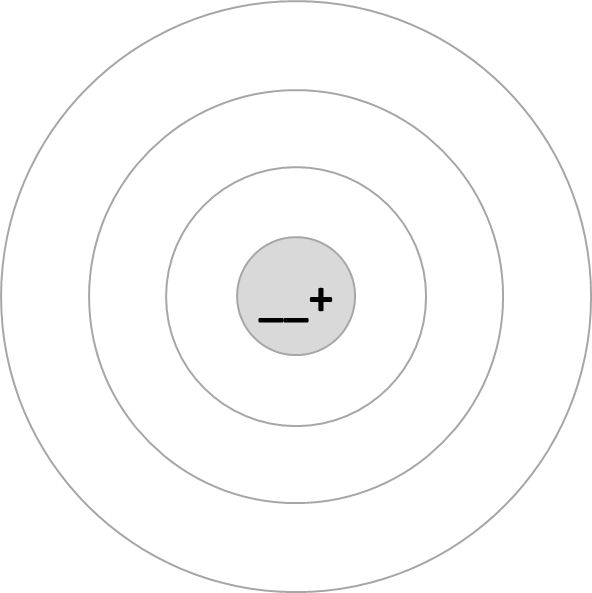
ilmassa 21%



**9F fluori**

kaksiatominen kaasu

muodostaa yhdisteitä melkein kaiken kanssa

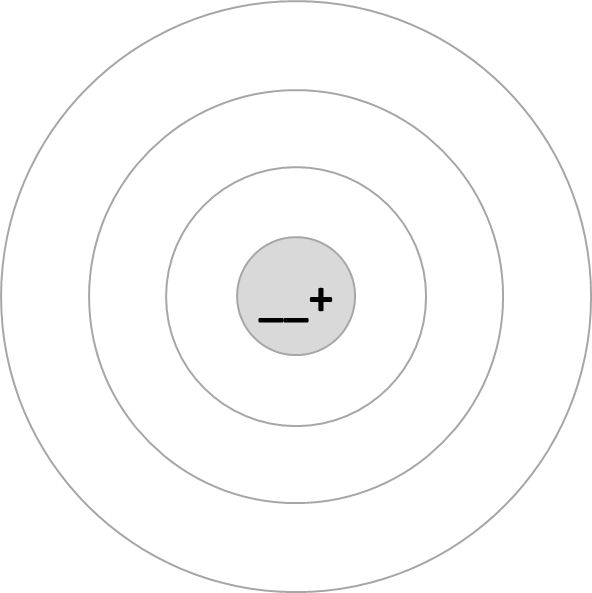


**10Ne neon**

yksiatominen kaasu

ei pala

kevyempi kuin ilma

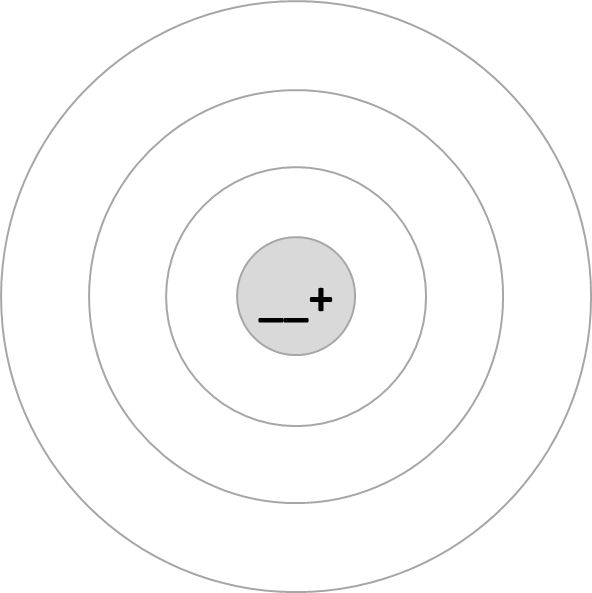


**11Na natrium**

pehmeä metalli

räjähtää vedessä, kelluu vedessä

sulamispiste 98 °C

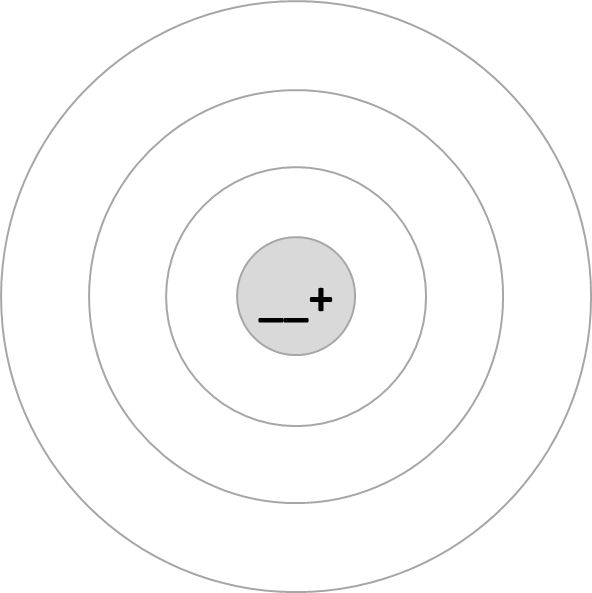


**12Mg magnesium**

pehmeä metalli

reagoi hitaasti veden kanssa

sulamispiste 650 °C

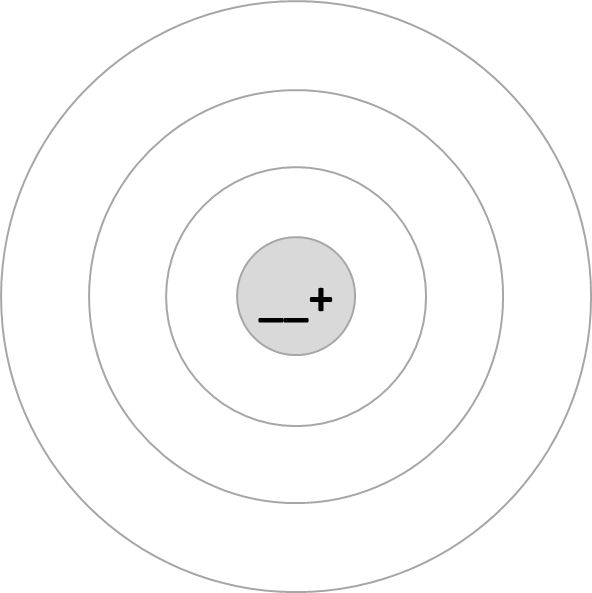


**13Al alumiini**

kevyt metalli

reagoi nopeasti hapen kanssa

sulamispiste 660 °C

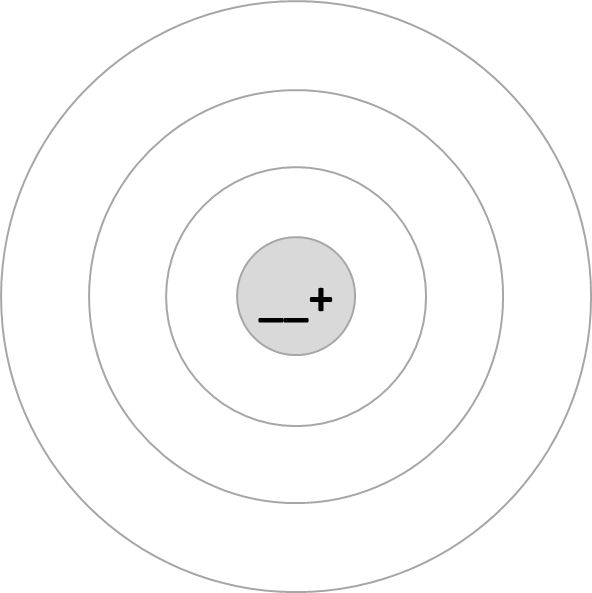


**14Si pii**

puolimetalli

puolijohde

sulamispiste 1400 °C

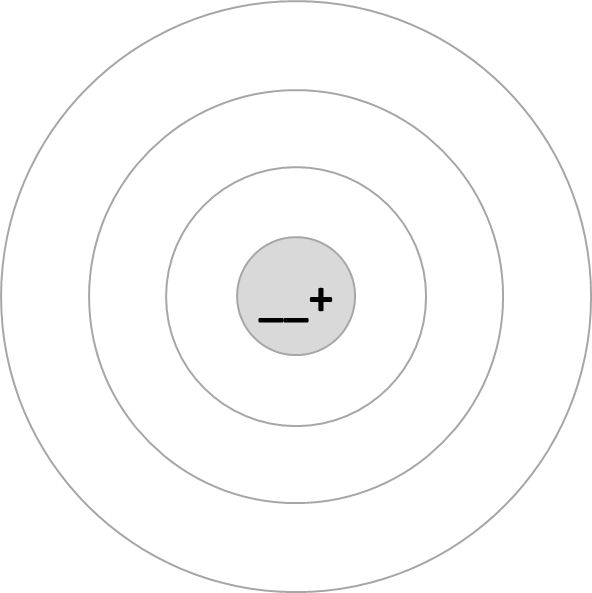


**15P fosfori**

epämetalli

palaa helposti

sulamispiste 44 °C

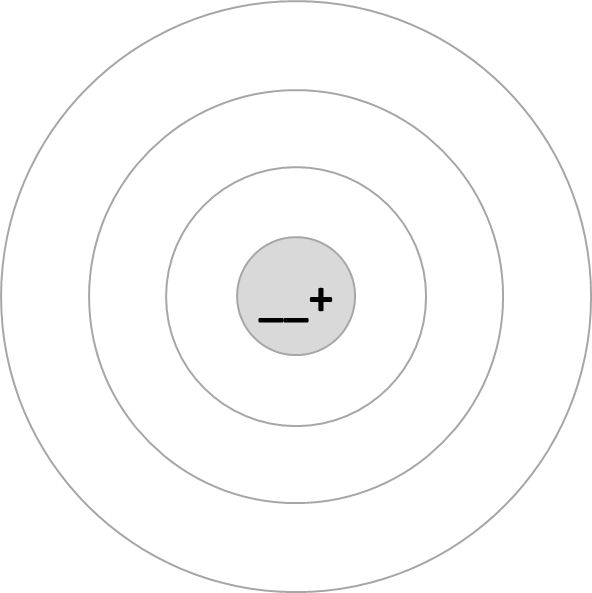


**16S rikki**

epämetalli

palaa helposti

sulamispiste 115 °C

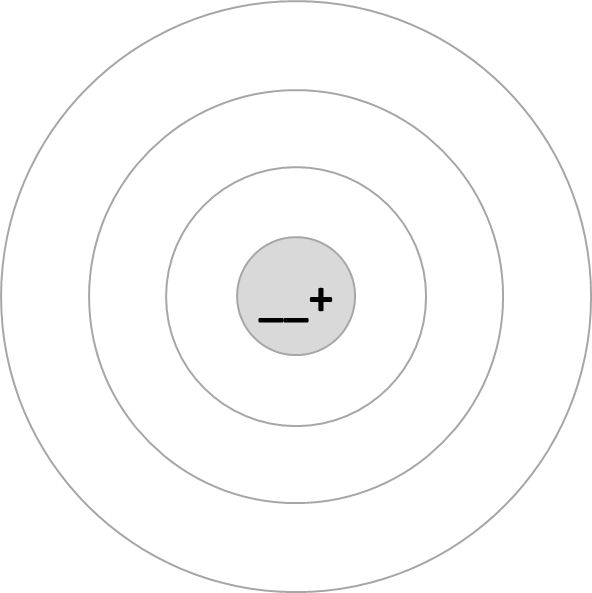


**17Cl kloori**

kaksiatominen kaasu

muodostaa yhdisteen monen alkuaineen kanssa

painaa enemmän kuin ilma

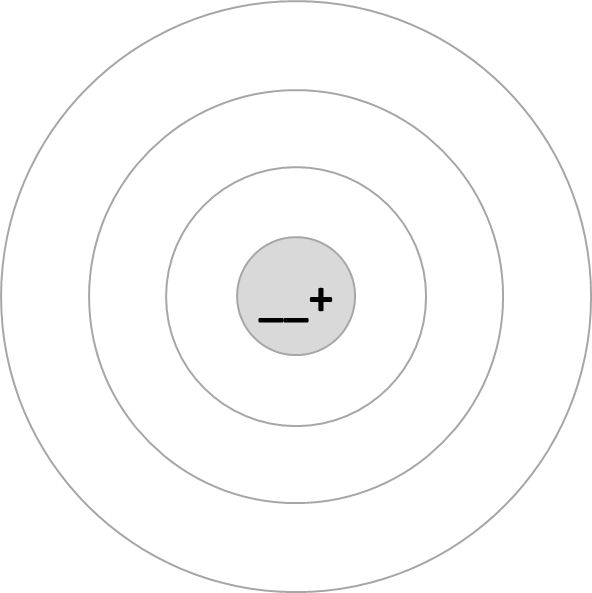


**18Ar argon**

yksiatominen kaasu

ei pala

raskaampi kuin ilma

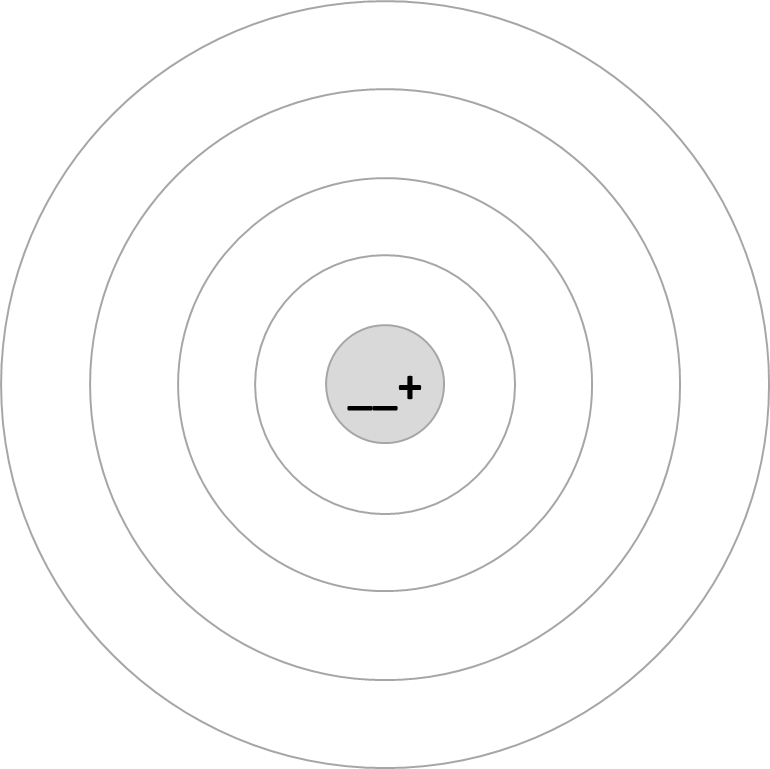


**19K kalium**

pehmeä metalli

räjähtää vedessä, kelluu vedessä

sulamispiste 63 °C



**20Ca kalsium**

pehmeä metalli

reagoi veden kanssa

sulamispiste 842 °C

