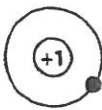


4. Joner

Alla atomer strävar efter att få ädelgasstruktur. För att uppnå det förvandlas många atomer till joner.

- A Rita in elektronskalen och hur elektronerna fördelas i skalerna hos de sex joner som bildas nedan.
B Skriv jonernas beteckning och laddning på de tomma raderna.

1.

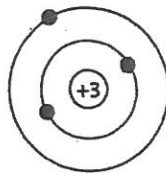


Väte, H

+1

Vätejon, _____

2.

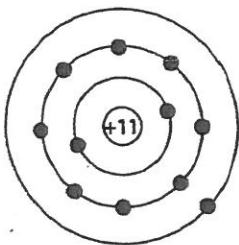


Litium, Li

+3

Litiumjon, _____

3.

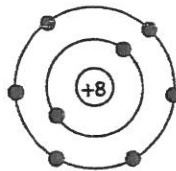


Natrium, Na

+11

Natriumjon, _____

4.

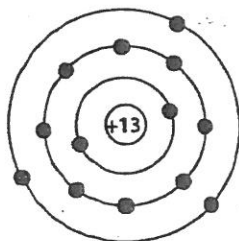


Syre, O

+8

Oxidjon, _____

5.

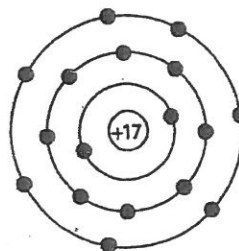


Aluminium, Al

+13

Aluminiumjon, _____

6.



Klor, Cl

+17

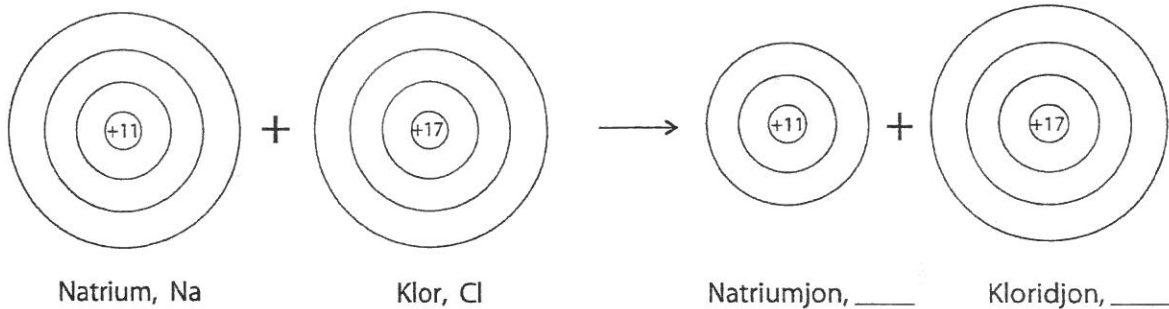
Kloridjon, _____

5. Jonbindning

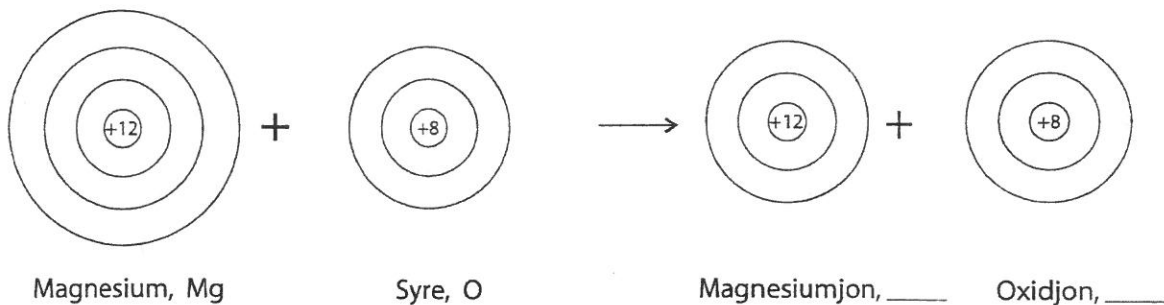
Jonbindning uppstår mellan olikladdade joner. Här får du lära dig hur jonföreningar bildas.

- A Rita in elektronerna hos utgångsämnen i 1, 2 och 3 nedan.
 B Beskriv sedan vad som händer med elektronerna när ämnena reagerar med varandra. Rita hur elektronerna fördelas i skalerna hos de joner som bildas.
 C Skriv jonernas beteckning och laddning på de tomma raderna.
 D Beskriv med egna ord hur en jonförening bildas.

1.



2.



3.

