

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.

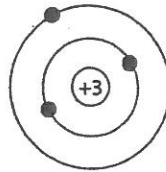
1.



Väte, H

+1

Vätejon, \_\_\_\_\_



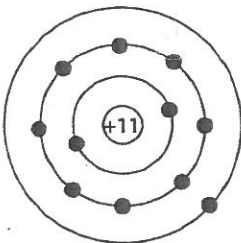
Litium, Li

+3

Litiumjon, \_\_\_\_\_

2.

3.

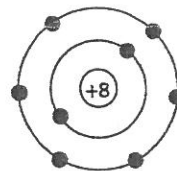


Natrium, Na

+11

Natriumjon, \_\_\_\_\_

4.

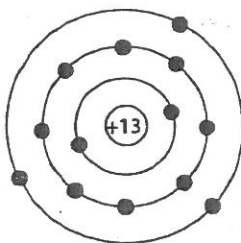


Syre, O

+8

Oxidjon, \_\_\_\_\_

5.

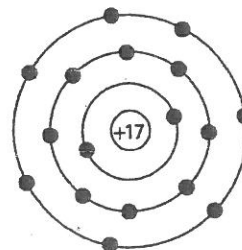


Aluminium, Al

+13

Aluminiumjon, \_\_\_\_\_

6.



Klor, Cl

+17

Kloridjon, \_\_\_\_\_