Vul de ontbrekende plaatsen in de tabel in:

element atoomnummer massagetal aantal n electronenconfiguratie

kalium .. 40 .. ..

.. 6 .. 8 ..

.. .. 32 17 ..

oxide-ion .. .. 10 ..

natrium-ion .. 24 .. ..

Het goede antwoord en de uitleg

**element atoomnummer massagetal aantal electronenconfiguratie**

kalium 19 40 21 2,8,8,1.

koolstof 6 14 8 2,4

mangaan 25 32 17 2,8,13,2

oxide-ion 8 18 10 2,8

natrium-ion 11 24 14 2,8