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