

Considera a tabela:

	Z	A	n.º protões	n.º neutrões	n.º eletrões
$^{23}_{11}\text{Na}$	11	23	11	12	11
$^{35}_{17}\text{Cl}$	17	35	17	18	17

- 1.1 O número atómico do Na é ...
- 1.2 O número atómico do Cl é ...
- 1.3 O número de massa do Na é ...
- 1.4 O número de massa do Cl é ...
- 1.5 O número de protões do Na é ...
- 1.6 O número de neutrões do Cl é ...
- 1.7 O número de eletrões do Na é ...