Considera a tabela:

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

LIVEWORKSHEETS