



.

-1

.

-2

.

- 3

.

- 4

.

-

.

:

(,) :

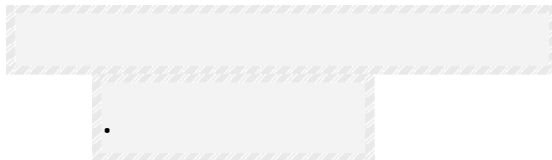
400

—

—

,

:



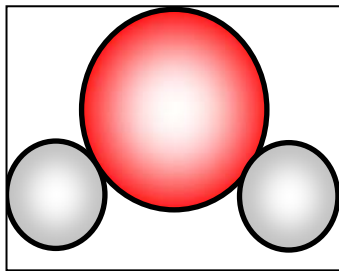
:

-1

(.....) .

-2

:



:

- 3

:

<p>HCl</p>	<p>CO₂</p>
<p>NH₃</p>	<p>SO₂</p>

- 4 :

:

-1

:

-

$$(+e = 1,6.10^{-19} \text{ coulomb})$$

(Z)

-

(N)

A ()

:

$$.A=Z+N :$$

-2

:

$$q = - e = 1,6 . 10^{-19} \text{ coulomb} :$$

:

$$Z \times (-e) + Z \times (-e) = 0 :$$

$$Z = 11 :$$

:

:

((e)11)

11 ((-e)11)

11

$$11 \times (-e) + 11 \times (-e) = 0$$

	$-1,6 \times 10^{-19} C$		$+1,6 \times 10^{-19} C$	
	$9,109 \times 10^{-31} Kg$	$1,674 \times 10^{-27} Kg$	$1,672 \times 10^{-27} Kg$	



1

Z = 11 :

Na

11

10

:

Na⁺

2

18

Z = 17

Cl

Cl⁻

. 17 :

$$18(-e) + 17(+e) = -1e$$

$$\begin{array}{ccc} & & 3 \\ Z = 8 & 0 & \\ & O^{2-} & . 10 \end{array}$$

$$10(-e)+8(+e)=-2e$$



.....

.....

.....

$$X^A_z :$$

..... : Z : A

..... :

$$N^{14}_7 :$$

N 14 7

:

$$\begin{aligned} & (\quad) \quad 14 \quad 7 \\ & N = 14 - 7 = 7 \quad N = A - Z \quad A = Z + N : \\ & \quad 7 \end{aligned}$$

$$k - L - M - N - O - P - Q :$$

$$^2 \quad 2 =$$

$$\begin{aligned} & = \quad = \\ & \quad (\quad) \\ & \quad . (\quad) \end{aligned}$$

$$K \quad . \quad 2 = \quad 1 = : _$$

$$L \quad . \quad 8 = \quad 2 = :$$

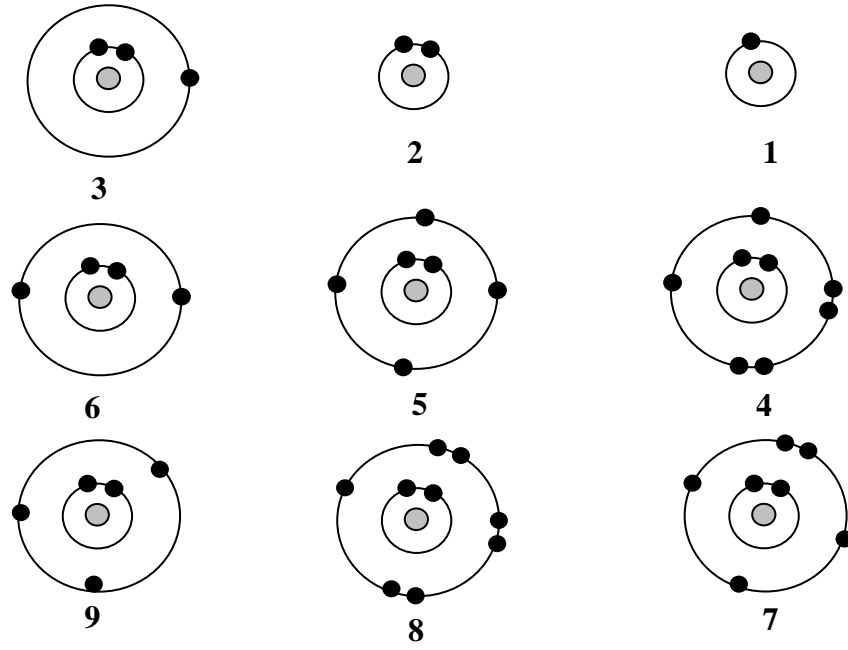
$$M \quad . \quad 18 = \quad 3 = :$$

: 1

.

: 2

$$\begin{aligned} & . (\quad) 3 \quad - \quad (\quad) \\ & \quad : \end{aligned}$$



$Z=1$ (H)	1	$Z=2$ (He)	2	$Z=3$ (Li)	3
$Z=8$ (O)	4	$Z=6$ (C)	5	$Z=4$ (Be)	6
$Z=7$ (N)	7	$Z=9$ (F)	8	$Z=5$ (B)	9

:
($z=11$, Na) ($Z=17$, Cl)
()