LOS ELEMENTOS QUÍMICOS Y SUS CARACTERÍSTICAS

Parte A

Escriba la letra que corresponda.

1. H_2O _____	a) 1 Ca, 1 C y 3 O
2. CO_2 _____	b) 2 átomos de oxígeno
3. O_2 _____	c) 2 H y 1 O
4. NaCl _____	d) 1 Na y 1 Cl
5. $CaCO_3$ _____	e) 1 C y 2 O
6. NH_3 _____	f) 1 N y 3 H
7. CH_4 _____	g) 1 C y 4 H
8. H_2SO_4 _____	h) 2 H, 1 S y 4 O
9. MgO _____	i) 1 Mg y 1 O
10. SO_2 _____	j) 1 S y 2 O

LIVEWORKSHEETS

Parte B

Responda correctamente. Use solo números.

1. Calcule el número de neutrones del sodio-23, cuyo número atómico es 11. _____

2. Calcule el número de neutrones del oxígeno-16, cuyo número atómico es 8. _____

3. Calcule el número de neutrones del carbono-14, cuyo número atómico es 6. _____

4. Un átomo tiene Z = 11 y A = 23.

Número de protones = _____

Número de neutrones = _____

5. Un átomo de carbono-14 tiene Z = 6.

Número de protones = _____

Número de neutrones = _____

6. Un átomo posee 17 protones y 18 neutrones.

Número atómico (Z) = _____

Número másico (A) = _____

7. Un átomo tiene A = 40 y Z = 20.

Número de protones = _____

Número de neutrones = _____

8. Un átomo posee 19 protones y 20 neutrones.

Número atómico (Z) = _____

Número másico (A) = _____

9. Un átomo tiene A = 35 y Z = 17.

Número de protones = _____

Número de neutrones = _____

LIVEWORKSHEETS

10. Un átomo neutro posee 26 protones.

Número de electrones = _____

Elemento = _____

LIVEWORKSHEETS