

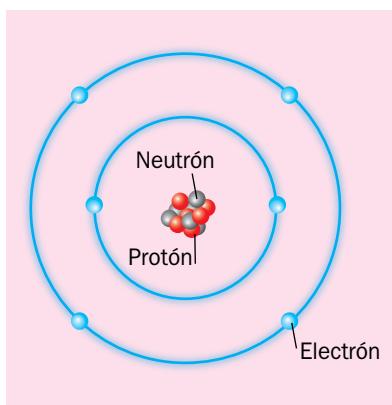
Ficha de traballo III

Nome e apelidos:

Curso: Data:

COMPOSICIÓN DA MATERIA

A Observa o esquema do átomo de carbono e contesta as seguintes preguntas:



a) Que é un átomo?

b) É o carbono un elemento químico?

Cal é o seu símbolo?

c) O grafito e o diamante, son substancias puras?

..... Elementos ou compostos?

..... Por que?

.....

B Razoa a veracidade ou a falsidáde destas afirmacións:

a) O leite dos almorzos é unha substancia pura.

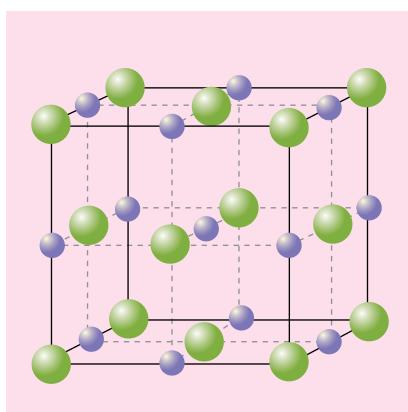
b) A auga pura é un elemento.

c) O O_2 do aire e o CO_2 que expiramos son compostos químicos.

d) Os cristais poden estar formados por átomos de iguais ou de distintos elementos químicos.

e) Un cristal de cloruro sódico está formado por millóns de moléculas de cloro e de sodio dispostas de forma ordenada no espazo.

C Observa a figura e contesta:



a) Que tipo de estrutura se representa?

.....

b) É un elemento ou un composto?

.....

c) Pódese descompoñer?

.....

Nome e apelidos:

D Relaciona con frechas ambas as dúas columnas:**I. Molécula**

1. Vén representado no Sistema Periódico polo seu símbolo químico.

II. Átomo

2. Substancia pura que pode descompoñerse noutras más simples.

III. Cristal

3. Conxunto dun determinado número de átomos deste ou de diferentes elementos químicos unidos entre si.

IV. Substancia pura

4. Cantidad máis pequena dun elemento químico que pode existir como entidade estable.

V. Mestura

5. Agrupación ordenada no espazo de centos de millóns de átomos.

VI. Elemento químico

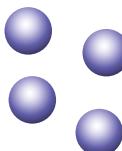
6. Tipo de materia con propiedades características e composición constante.

VII. Composto

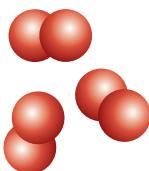
7. Substancia sen composición química constante nin propiedades específicas, cuxos compoñentes son elementos e/ou compostos.

E Das substancias que aparecen, diferencia os que son elementos dos compostos:a) Cloruro sódico, NaCl: b) Ozono, O₃:b) Sulfuro de hidróxeno, H₂S: d) Fósforo, P₄:c) Xofre, S₈: f) Ácido sulfúrico, H₂SO₄:d) Osíxeno, O₂: h) Glicosa, C₆H₁₂O₆:**F** Indica cales destas substancias son elementos e cales son compostos:

I



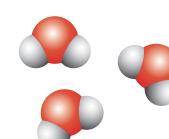
II



III



IV



V



Elementos: Compostos: