

# Nivel II - Ámbito Científico-Tecnológico

## Pregunta 1

Correcta

Puntúa como 1,0

🚩 Marcar pregunta

El número de oxidación es el número de electrones o protones que un átomo comparte en un enlace.

Seleccione una:

- Verdadero
- Falso

Comprobar

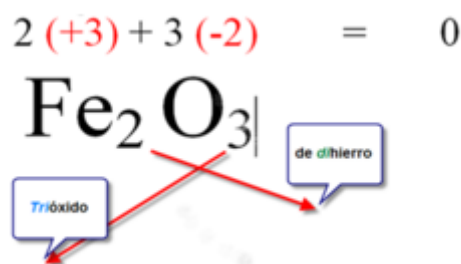
## Pregunta 2

Correcta

Puntúa como 1,0

🚩 Marcar pregunta

Relaciona cada nombre con la fórmula que le corresponde.



AIP Fosfuro de alu ▼

CrH<sub>3</sub> Trihidruro de c ▼

AgH Hidruro de pla ▼

CoF<sub>3</sub> Trifluoruro de i ▼

Cu<sub>2</sub>S Sulfuro de dicc ▼

NH<sub>3</sub> Trihidruro de n ▼

KBr Bromuro de pc ▼

Comprobar

## Pregunta 3

Correcta

Puntúa como 1,0

*Si un átomo posee 83 protones y 79 electrones, realmente no es un átomo, sino un anión*

Falso ▼

▶ Marcar pregunta

Comprobar

#### Pregunta 4

Correcta

Puntúa como 1,0

▶ Marcar pregunta

Si el símbolo de un elemento químico consta de dos letras, la segunda se escribe con ...

Respuesta:

Comprobar

#### Pregunta 5

Correcta

Puntúa como 1,0

▶ Marcar pregunta

Completa las frases:

Aunque todos los átomos de un mismo tipo tienen siempre el mismo número de protones, no sucede lo mismo con el número de neutrones. A la suma del **número de protones y neutrones** de un átomo se le llama

y se representa por la letra .

El químico ruso Dimitri Ivanovich Mendeleiev desarrolló una tabla periódica de los elementos según el orden creciente de sus .

Sin embargo, su tabla no era del todo correcta y la estructura actual fue diseñada por  a partir de la versión de Mendeleiev.

Hoy día los elementos están organizados en  filas (períodos) y  columnas (grupos).

Los elementos que están en la misma columna tienen  parecidas.

iev.

Comprobar

#### Pregunta 6

Correcta

Puntúa como 1,0

La idea de que el átomo está constituido por una corteza y un núcleo se debe a Bohr.

Seleccione una:

Verdadero

▶ Marcar pregunta

Falso

Comprobar

### Pregunta 7

Correcta

Puntúa como 1,0

▶ Marcar pregunta

Un elemento químico tiene 89 electrones y 93 neutrones . Indica

Número másico

Número atómico

Número de protones

Comprobar

### Pregunta 8

Correcta

Puntúa como 1,0

▶ Marcar pregunta

Empareja cada uno de los nombres de los elementos siguientes con el símbolo que le corresponda.

|   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |  |
|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|----|--|
| 1 | H  |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    | 18 | He |  |
| 2 | Li | Be |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    | B  | C  | N  | O  | F  | Ne |    |  |
| 3 | Na | Mg |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    | Al | Si | P  | S  | Cl | Ar |    |  |
| 4 | K  | Ca | Sc | Ti | V  | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | Cu | Zn | Ga | Ge | As | Se | Br | Kr |    |  |
| 5 | Rb | Sr | Y  | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | Ag | Cd | In | Sn | Sb | Te | I  | Xe |    |  |
| 6 | Cs | Ba | *  | Hf | Ta | W  | Re | Os | Ir | Rt | Au | Hg | Tl | Pb | Bi | Po | At | Rn |    |  |
| 7 | Fr | Ra | ** | Rf | Db | Sg | Hs | Mt | Ds | Rg | Cn | Nh | Fl | Mc | Lv | Ts | Og |    |    |  |
| 8 | U  |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |  |
|   |    |    |    | La | Ce | Pr | Nd | Pm | Sm | Eu | Gd | Tb | Dy | Ho | Er | Tm | Yb | Lu |    |  |
|   |    |    |    | *  |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |  |
|   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |  |
|   |    |    |    | ** |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |    |  |

Manganeso  ▼

Neón  ▼

Niquel  ▼

Sodio  ▼

Cobalto

Cromo

Hierro

Nitrógeno

Calcio

Aluminio

Zinc

### Pregunta 9

Correcta

Puntúa como 1,0

Marcar pregunta

En una fórmula química...

Seleccione una:

- a. Los símbolos indican los elementos y los subíndices el nº de moléculas
- b. Los símbolos indican los elementos y los subíndices el nº de átomos
- c. Los símbolos indican las moléculas y los subíndices el nº de átomos
- d. Ninguna de las anteriores es cierta

### Pregunta 10

Correcta

Puntúa como 1,0

Marcar pregunta

Un elemento químico tiene un A (Número másico) = 154 y 75 electrones .

Indica:

Número de protones

Número de neutrones

Número atómico

Siguiente