

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

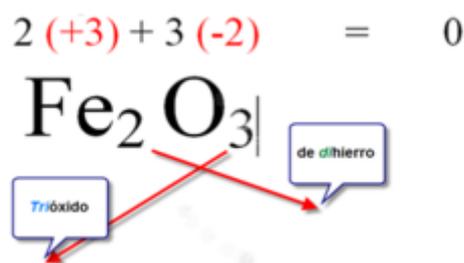
Pregunta 2

Correcta

Puntúa como 1,0

🚩 Marcar pregunta

Relaciona cada nombre con la fórmula que le corresponde.



AlP Fosfuro de alu ▼

CrH₃ Trihidruro de c ▼

AgH Hidruro de pla ▼

CoF₃ Trifluoruro de i ▼

Cu₂S Sulfuro de dicc ▼

NH₃ 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																	18	
1	H																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	Bh	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			
	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Mi	No	Lr			

* lantánidos
** actínidos

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