

SEMANAS DEL 23 AL 03 DE ABRIL

1. Es el conjunto de conocimientos que a lo largo de la historia de la humanidad se han elaborado en base a la idea de cómo está constituida la materia, los átomos y su estructura con aportaciones como Dalto, Rutherford, Bohr, etcétera.
2. La contaminación atmosférica no solo la produce el hombre, también puede provenir de fenómenos naturales como
3. Las propiedades cualitativas, como el olor añadido al gas LP, no dependen de
4. Es el enlace que se presenta entre átomos del mismo elemento o entre átomos de no metales, pueden ser dobles, triples
5. Es el enlace que se presenta entre átomos de metales y no metales, donde uno cede sus electrones a otro que los gana para completar su último nivel de energía
6. enlace que se presenta entre los metales, donde los núcleos están inmersos en un mar de electrones.
7. Es el átomo de un mismo elemento que posee diferente número de neutrones, pero sigue siendo ese mismo tipo de elemento, como ejemplo tenemos el carbono¹⁴.
8. Es el nombre que reciben los átomos que tienen un número diferente de electrones que de protones, ya sea en mayor o menor cantidad.
9. La forma alotrópica son las distintas maneras en que un mismo elemento se presenta en la naturaleza como por ejemplo:
10. Escribe la respuesta que relaciona los siguientes reactivos químicos $\text{Al}(\text{OH})_3$ y HCl con los productos correspondientes.
11. Escribe la respuesta que señale de las siguientes fórmulas $\text{Au}_2(\text{SO}_4)_3$ y Au_2SO_4 cuál es la valencia o número de oxidación correcto de los metales.
12. Cuando combinamos la base hidróxido de magnesio $\text{Mg}(\text{OH})_2$ con el ácido clorhídrico HCl se obtienen dos productos que son
13. La fórmula que representa al ácido periódico se diferencia de la del ácido hipoyodoso por el número de
14. Los productos de la reacción del bicarbonato de sodio con el ácido sulfocianhídrico son
15. Ordena, de forma ascendente (el elemento con la menor masa al inicio), los siguientes elementos químicos de acuerdo a su masa atómica: Aluminio, Litio, Carbono, Oro.
16. Ordena de forma ascendente (la fórmula con la menor una) las siguientes fórmulas, calculando para ello sus umas correspondientes: CaCO_3 HCl $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$ H_2SO_4
17. Ordena, de forma ascendente, en base a su uma, los siguientes antiácidos de uso comercial (la uma más pequeña primero): NaHCO_3 $\text{Al}(\text{OH})_3$ $\text{Mg}(\text{OH})_2$ CaCO_3
18. Entre varias sustancias tenemos enzimas digestivas y un ácido que se localiza en el estómago, escribe la fórmula de dicho ácido estomacal.
19. Escribe la respuesta de la fórmula de la sal resultante si combinamos hidróxido de potasio con ácido fosforoso.
20. Escribe el nombre de la fórmula que presente la uma más grande: HI HCl HClO HBrO_2
21. Si queremos neutralizar alimentos ácidos para mantener nuestro pH en condiciones óptimas y evitar enfermedades, debemos consumir alimentos alcalinos que logren este propósito. Escribe el rango correcto de un alimento alcalino.