

ACTIVIDADES DE ESO

| | |
|--------------------------------|----------------------------------|
| Nombre y apellidos del alumno: | Curso: 3º |
| Quincena nº: 7 | Materia: Física y Química |
| Fecha: | Profesor de la materia: |

1. Los elementos químicos en la tabla de Mendeleiev se ordenaban por:

2. El nitrógeno gaseoso es el elemento más abundante de la atmósfera (¿Verdadero o falso?)

3. El enlace entre el flúor y el cloro es:

4. La masa molecular es la suma de:

5. Los períodos en la tabla periódica son:

6. Metal blando del grupo 1 y del periodo 2

7. ¿Cuál de los siguientes átomos puede convertirse en un ión con dos cargas positivas: el sodio, el aluminio o el berilio?

8. La sal común, el cloruro sódico: NaCl tiene un 61% de cloro. Calcula la masa (en gramos) que habrá en 390 g. de esta sal.

9. ¿Cuál es la composición centesimal del los diferentes elementos que constituyen el bicarbonato de sodio NaHCO_3 . Datos $\text{Ar}(\text{Na})=23$; $\text{Ar}(\text{C})=12$; $\text{Ar}(\text{O})=16$; $\text{Ar}(\text{H})=1$.

10. Un hidrocarburo tiene la siguiente fórmula molecular: $\text{C}_{15}\text{H}_{32}$. ¿Qué porcentaje de carbono tiene?

11. ¿Cuáles de estos elementos formarán un enlace iónico con el sodio?

- Calcio
- Bromo
- Cloro
- Azufre
- Cobre
- Selenio

12. ¿Qué elementos no metálicos son sólidos a temperatura y presión habituales?

- Yodo
- Azufre
- Bromo
- Fósforo
- Cloro

13. ¿Cuáles de estos elementos son no metales?

- Cobre
- Azufre
- Níquel
- Hierro
- Magnesio
- Cobalto

14. Los compuestos tienen propiedades físicas y químicas diferentes a las de sus elementos constituyentes. Éste es uno de los criterios principales para distinguir un compuesto de una

15. Un catión es:

- Un átomo con carga negativa
- Un átomo con carga positiva
- Un átomo con menos electrones que en su estado neutro.
- Una molécula sin carga

16. La fórmula que indica el tipo y número de átomos que constituyen una molécula se llama fórmula...

17. El agua es un compuesto formado por hidrógeno y _____ en la razón de 2 a 1 (en número de átomos).

18. Es una sustancia formada por la unión de dos o más elementos en una razón fija y tiene una fórmula química.

19. Cuando dos elementos forman un enlace iónico, a temperatura y presión habituales:

- Forman cristales
- Forman sólidos amorfos
- Forman moléculas

20. En el óxido de hierro (II) (FeO). El catión es:

- 1. ? Fe^{2+}
- 2. ? O^{2-}