**Resuelve y entrega para el día del examen**

Como requisito para resolver el examen es necesario entregar este documento con:

**Nombre\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ fecha\_\_\_\_\_\_\_ grupo\_\_\_\_\_\_**

1.Son compuestos:

a) sal y agua b) petróleo y agua c) bronce y sodio d) sal y calcio

2. Calcula la densidad del éter con los siguientes datos: masa del recipiente vacío 153g, masa del recipiente con 30 mL de éter 176g. (justifica tu respuesta)

3. Si hay 15 protones y 17 neutrones en el núcleo de un átomo, ¿Cuál es su número de masa y cuántos electrones tiene?

4. Una propiedad física es:

a) reactividad b) combustión c) color d) cristalización

5. Un cambio físico es: a) olor b) sublimación c) color d) reactividad

6. Una propiedad química es:

a) sabor b) punto de fusión c) carácter ácido d) color

7. Un cambio químico es:

a) solubilidad b) densidad c) punto de ebullición d) combustión

8. El número atómico es igual a:

a) La cantidad de neutrones b) la cantidad de protones

c) el número de masa d) la masa atómica

9. La unión química de dos o más elementos es:

a) una mezcla b) una sustancia pura

c) un compuesto d) una aleación

10. Es una característica química de metales:

a) Ser buenos conductores de la electricidad b) Ser oxidantes

c) Ser reductores d) Ser dúctiles y maleables

11. Es una característica física de no metales:

a) Ser agentes oxidantes b) Mala conductividad eléctrica

c) Ser agentes reductores d) Forman óxidos ácidos

12.Completa la tabla con la cantidad de protones, neutrones, electrones, número atómico (Z), considerando la información que se proporciona en cada renglón. Identifica en la tabla periódica el elemento y escribe la configuración electrónica correspondiente.

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Símbolo del  Elemento | Número  Atómico (Z) | Protones  (p+) | Electrones  (e-) | Neutrones  (n°) | Configuración  electrónica |
|  | 38 |  |  |  |  |
| Ne |  |  |  |  |  |
|  |  | 33 |  |  |  |
|  |  |  | 11 |  |  |
|  | 53 |  |  |  |  |
| Ca |  |  |  |  |  |
|  | 24 |  |  |  |  |
|  |  |  | 78 |  |  |
|  |  | 15 |  |  |  |
| Mn |  |  |  |  |  |
|  |  | 47 |  |  |  |
|  |  |  | 9 |  |  |

13. ¿Cómo se llaman los números cuánticos, qué valores tienen, con que se relacionan y qué nos indican?

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Número | Nombre | Valores  permitidos | Se relaciona | Indica |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |

14. Los valores de l (ele) se representan por letras, indicando cada una un subnivel. Completa la tabla.

|  |  |
| --- | --- |
| Valor de ele | Letra |
| 0 |  |
|  | P |
|  |  |
| 3 |  |

15. Escribe los valores de m, l y s, para n=2 y n=3