

1. Una de las dos grandes etapas tecnológicas de la Química fue...
 - El paleolítico
 - El Neolítico
 - La edad Media
 - La Edad de los Metales

2. Los primeros en obtener hierro por calentamiento fueron...
 - Los griegos
 - Los egipcios
 - Los hititas
 - Los árabes

3. ¿Quién postuló que la materia estaba compuesta por unas partículas diminutas e indivisibles a las que denominó átomos?
 - Demócrito
 - Aristóteles
 - Platón
 - Arquímedes

4. ¿En qué fecha se podría datar el origen de la Alquimia?
 - 800 a. C.
 - 300 a. C.
 - 500 a. C.
 - 200 a. C.

5. ¿Quién fue el primer nombre femenino relacionado con los saberes de la alquimia?
 - Hipatia de Alejandría
 - Maria la judía
 - Nefertiti
 - Tan Sui

6. ¿Cuál de estas técnicas no se desarrolló durante el periodo de la Alquimia?
 - Calcinación
 - Precipitación
 - Destilación
 - Decantación

7. La teoría del flogisto intentaba explicar el fenómeno de...
- La calcinación
 - La precipitación
 - La destilación
 - La combustión
8. ¿Cuántas sustancias gaseosas se conocían aproximadamente en el siglo XVIII?
- 10
 - 20
 - 15
 - 50
9. ¿A quién se le atribuye el honor de ser el "padre" de la química moderna?
- Robert Boyle
 - Lavoisier
 - Dalton
 - William Cullen
10. El efecto de refrigeración producido por la evaporación de los líquidos
- Robert Boyle
 - Lavoisier
 - Dalton
 - William Cullen
11. ¿Quién enunció "Cuando dos elementos se combinan para formar un compuesto, lo hacen siempre en proporciones de peso fijas y definidas"?
- Louis Gay Lussac
 - Lavoisier
 - Dalton
 - Joseph Louis Proust

12. ¿Quién enunció “Volúmenes iguales de gases, medidos en las mismas condiciones de presión y temperatura, debían contener el mismo número de moléculas”?

- Louis Gay Lussac
- Lavoisier
- Amadeo Avogadro
- Joseph Louis Proust

13. El término *mol*, en latín significa...

- Una masa pequeña
- Un numero de átomos
- Una masa
- Un numero de moléculas

14. ¿Quien fue el primer analista del Siglo XIX?

- Jöns Jacob Berzelius
- Louis Gay Lussac
- Lavoisier
- Joseph Louis Proust

15. El método Solvay fabrica...

- Carbonato Sódico
- Hidróxido Sódico
- Ácido Sulfúrico
- Carbonato potásico

16. Al final del siglo XIX quien había ganado la batalla de la industria de la química fina

- Alemania
- Francia
- Suecia
- Estados Unidos

17. ¿Cuál fue el primer elemento químico descubierto?

- Carbono
- Oro
- Fósforo
- Plata

18. ¿Cuántos elementos químicos existen?

- 120
- 118
- 130
- 100

19. ¿Quién es el padre de la tabla periódica?

- Dmitri Mendeleev
- A.E. Beguyer de Chancourtois
- Johann Dobereiner
- Lothar Meyer

20. ¿Qué elemento químico fue descubierto en España?

- Wolframio
- Platino
- Sodio
- Cesio

21. ¿Quién de estos personajes no estableció una ley de reacciones químicas?

- Dmitri Mendeleev
- Boyle
- Proust
- Gay-Lussac

22. ¿En que siglo los científicos comenzaron a averiguar cómo eran los átomos y qué partículas los formaban?

- XVII
- XVIII
- XIX
- XX

23. Thomson descubrió el...

- Neutrón
- Protón
- Electrón
- Cation

24. El modelo atómico de Böhr permitió relacionar...

- la emisión de radiaciones con cambios energéticos
- la absorción de radiaciones con cambios energéticos
- la fluorescencia de radiaciones con cambios energéticos
- la emisión de radiaciones con los electrones

25. Marie Curie fue premio Nobel de...

- Física
- Química
- Física y Química
- Medicina

26. El Siglo XX se identifica como...

- La época del grafeno
- La época de los plásticos
- La época del hormigón
- La época de los nuevos materiales

27. ¿Cuál fue el primer plástico sintetizado?

- Baquelita
- Teflón
- PET
- Celofán

28. ¿Qué proceso químico catalítico revolucionó la preparación de abonos?

- Producción industrial de NH_3
- Producción industrial de NH_4
- Producción industrial de HCl
- Producción industrial de plásticos

29. ¿En qué año se lanzó al mercado la batería de polímero de ion de litio?

- 1970
- 1985
- 1990
- 1996

30. ¿Cuál de estas no es una característica del grafeno?

- Consume menos electricidad que el silicio
- Se puede autoreparar
- Soporta tensiones de hasta 1000 MPa.
- Es casi completamente transparente.