

QUÍMICA

ABCD

1. Cómo se llama la sustancia que acelera las reacciones químicas sin alterar sus propias propiedades?

- ☐ Catalizador
- ☐ Reductor
- ☐ Oxidante
- ☐ Inhibidor

ABCD

2. Qué forman con el agua la mayoría de los óxidos de los no metales?

- ☐ Bases
- ☐ Sales
- ☐ Ácidos

ABCD

3. El jugo gástrico tiene un pH mayor o menor que 7?

- ☐ Menor
- ☐ Mayor

ABCD

4. De qué metal es mena el cinabrio?

- ☐ Hierro
- ☐ Mercurio
- ☐ Cobre
- ☐ Plomo

PORCENTAJE

5. Qué porcentaje del aire es dióxido de carbono?

Respuesta: _____

± Puedes equivocarte en 5%

SÍ/NO

6. Es el benceno un hidrocarburo?

☐ No☐ Sí

SÍ/NO

7. Tienen los neutrones carga positiva?

☐ No

☐ Sí

ABCD

8.Cuál es la fórmula molecular del etano?

☐ C_2H_4

☐ C_2H_6

☐ C_3H_8

☐ CH_4

ABCD

9. El nombre de qué elemento procede de la palabra griega que significa rosa?

☐ Del rutenio

☐ Del renio

☐ Del radio

☐ Del rodio

ABCD

10. Con qué letra se designa el número másico?

☐ N

☐ M

☐ Z

☐ A

ABCD

11. Cómo se llama el principal pigmento que da a la zanahoria su color naranja?

☐ Clorofila

☐ Caroteno

☐ Antocianina

☐ Licopeno

ABCD

12.Cuál es la composición química del cuarzo?

☐ Carbonato de calcio

☐ Dióxido de silicio

☐ Óxido de aluminio

☐ Sulfato de calcio

ABCD

13.Cuál es la fórmula molecular del dióxido de carbono?

- ☐ CH₄
- ☐ CO₂
- ☐ CO
- ☐ C₂O

ABCD

14. Qué científica recibió con su marido el Premio Nobel de Química por el descubrimiento de la radiactividad artificial?

- ☐ Dorothy Hodgkin
- ☐ Lise Meitner
- ☐ Marguerite Perey
- ☐ Irène Joliot-Curie

ABCD

15. Sin qué elemento de número atómico 6 sería imposible la vida en la Tierra?

- ☐ Sin el oxígeno
- ☐ Sin el hidrógeno
- ☐ Sin el nitrógeno
- ☐ Sin el carbono

ABCD

16. Quién formuló la teoría atómica moderna?

- ☐ Antoine Lavoisier
- ☐ John Dalton
- ☐ Ernest Rutherford
- ☐ Dmitri Mendeléiev

ABCD

17. Quién recibió el Premio Nobel de Química en 1934 por el descubrimiento del deuterio?

- ☐ Harold Urey
- ☐ Frederick Soddy
- ☐ Ernest Rutherford
- ☐ Irving Langmuir

NÚMERO ENTERO

18. Cuántos átomos de hidrógeno hay en una molécula de agua?

Respuesta: _____

ABCD

19. Qué alcaloide se utiliza, entre otras cosas, para dilatar las pupilas?

- ☐ La atropina
- ☐ La cafeína
- ☐ La quinina
- ☐ La nicotina

ABCD

20. Cómo se llama la parte central del átomo?

- ☐ Orbital
- ☐ Capa electrónica
- ☐ Quark
- ☐ Núcleo atómico

Respuestas

QUÍMICA

1. Catalizador

El catalizador cambia la vía de reacción por otra con menor energía de activación.

2. Ácidos

Por ejemplo, el óxido de azufre(VI) con agua da ácido sulfúrico. Los óxidos de los metales, en cambio, forman bases con el agua.

3. Menor

Su carácter ácido se debe al ácido clorhídrico. Su pH es de aproximadamente 1,5.

4. Mercurio

El cinabrio es un mineral relativamente raro de la clase de los sulfuros, compuesto de sulfuro de mercurio. Es la mena de mercurio más explotada.

5. 0,04%

El dióxido de carbono es un gas presente de forma natural en el aire. Las plantas lo absorben durante la fotosíntesis y lo utilizan para producir oxígeno y glucosa, imprescindibles para su crecimiento y desarrollo.

6. Sí

Sí. El benceno (C_6H_6) es el hidrocarburo aromático más simple.

7. No

No, son neutros.

8. C_2H_6

El etano es un alcano presente, entre otros, en el gas natural. Por deshidrogenación del etano se obtiene el eteno (C_2H_4), una importante materia prima de la industria química.

9. Del rodio

El nombre procede de la palabra griega rhodon, porque las disoluciones de sales de rodio son de color rosa.

10. A

El número másico es el número de nucleones, es decir, de protones y neutrones, del núcleo de un átomo. El número atómico, es decir, el de protones, se designa con la letra Z, y el número de neutrones, con la N.

11. Caroteno

El nombre del caroteno procede del nombre latino de la zanahoria, carota. El organismo transforma el betacaroteno en vitamina A. El licopeno, en cambio, da a los tomates su color rojo.

12. Dióxido de silicio

El cuarzo es una variedad cristalina de la sílice.

13. CO_2

A temperatura ambiente es un gas incoloro y no inflamable, más pesado que el aire.

14. Irène Joliot-Curie

Era hija de Marie Curie.

15. Sin el carbono

El carbono forma el esqueleto de todos los compuestos orgánicos, como las proteínas, las grasas y el ADN. El oxígeno tiene número atómico 8; el nitrógeno, 7, y el hidrógeno, 1.

16. John Dalton

Según Dalton, los átomos son indestructibles y en las reacciones químicas solo cambia su disposición. De su apellido procede también el término daltonismo: él mismo padecía este defecto de la visión.

17. Harold Urey

Urey descubrió el deuterio en 1931, aislándolo del hidrógeno líquido.

18. 2

19. La atropina

Paraliza la acomodación del ojo y acelera el pulso.

20. Núcleo atómico

El núcleo atómico está formado por protones y neutrones. Ocupa una parte ínfima del volumen del átomo, pero concentra casi toda su masa. Su existencia la propuso Ernest Rutherford en 1911 para explicar los resultados del experimento de dispersión de partículas alfa.

Juega miles de preguntas más

Descarga la app gratuita MultiQuiz: duelos, torneos en directo y una Gran Final diaria.



Escanea el código para
descargar la app