



## Física y química 2º ESO

A a month ago by [anallusablackberry\\_93930](#)

▶ Played 1 times

♥ 0 people like this

📅 2nd grade

📖 Physics, Chemistry

♡ Like

📁 Add



Finish Editing Quiz

This quiz is incomplete! To play this quiz, please finish editing it.



20 Questions

SHOW ANSWERS

Question 1

🕒 20 seconds



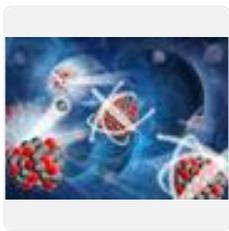
Q. ¿Cuál de estas unidades forma parte del S. I. de medidas?

— answer choices —

- Metro
- Gramo
- Grado centígrado
- Mililitro

Question 2

🕒 20 seconds



Q. ¿Cómo es un cuerpo cuando sus partículas vibran muy unidas?

— answer choices —

- Líquido
- Sólido
- Gaseoso
- No se puede saber

Question 3

🕒 20 seconds



Q. La condensación es el cambio de estado de:

— answer choices —

- sólido a gaseoso
- gaseoso a líquido
- líquido a sólido
- Gas a sólido



Question 4

20 seconds

Q. Una mezcla de sustancias cuyos componentes no están distribuidos uniformemente

— answer choices —

- mezcla homogénea
- sustancia pura
- mezcla heterogénea
- todas las anteriores son correctas

Question 5

20 seconds



Q. La sal común es un

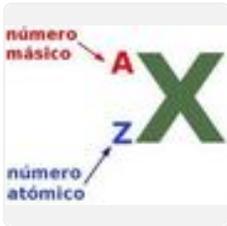
— answer choices —

- elemento

- compuesto
- mezcla homogénea
- mezcla heterogénea

Question 6

30 seconds



Q. El número atómico indica el número de

— answer choices —

- Protones
- Electrones
- Neutrones
- Protones y neutrones

Question 7

20 seconds

Q. ¿Qué es el soluto?

— answer choices —

- El componente que está en mayor proporción en una disolución
- Un tipo de mezcla homogénea
- El componente que está en menor proporción en una disolución
- Un tipo de sal soluble

Question 8

20 seconds



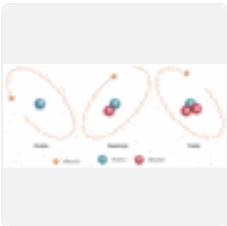
Q. Una molécula de agua tiene

— answer choices —

- 2 átomos de H y un átomo de O
- 2 átomos de O y un átomo de H
- Tantos átomos que no pueden contarse
- 2 moléculas der H y una molécula de O

Question 9

20 seconds



Q. Isótopos son:

— answer choices —

- Átomos del mismo elemento con el mismo número atómico pero distinto número másico
- Átomos del mismo elemento con diferente número atómico
- Átomos del mismo elemento con diferente número atómico y másico
- Átomos del mismo elemento con diferente número atómico e igual número másico

Question 10

20 seconds

Question 10

20 seconds



Q. El elemento químico neón forma parte del grupo de:

— answer choices —

- Los alcalinos
- Los alcalinotérreos
- Los halógenos
- Los gases nobles

Question 11

20 seconds



Q. El método científico es:

— answer choices —

- Un científico muy metódico
- La forma de trabajar de los científicos cuando investigan algo
- Las etapas para realizar un ejercicio
- Ninguna de las respuestas es correcta

Question 12

20 seconds

Q. Cual es la equivalencia de 1 kg en gramos?

— answer choices —

- $10^6$
- $10^9$
- $10^{12}$
- $10^3$

Question 13

🕒 20 seconds



Q. Un catión es:

— answer choices —

- Un átomo que pierde electrones
- Un átomo que gana electrones
- Un átomo que gana protones
- Un átomo neutro

Question 14

🕒 20 seconds



Q. Para qué se usa la destilación?

— answer choices —

- Para separar dos componentes sólidos de una mezcla
- Para separar dos líquidos inmiscibles
- Para separar dos líquidos miscibles con diferente punto de ebullición
- Para separar un sólido de un líquido

Question 15

🕒 20 seconds



Q. Selecciona los cambios químicos

— answer choices —

- Arrugar un papel
- Quemar un tronco en la chimenea
- Secar la ropa
- Aliñar una ensalada

Question 16

🕒 20 seconds

Q. El símbolo del elemento Talio es:

— answer choices —

- Ta
- T
- Tl
- TA

Question 17

20 seconds

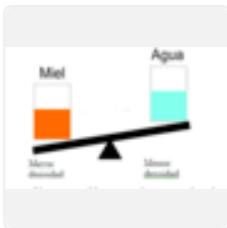
Q.  $1 \text{ dm}^3$  equivale a:

— answer choices —

- 1 litro
- $10^3$  litros
- $10^{-3}$  litros
- No se puede pasar de litros a  $\text{dm}^3$

Question 18

20 seconds



Q. La fórmula de la densidad es:

— answer choices —

- $m \times v$
- $m/v$
- $v/m$
- Ninguna de las anteriores es correcta

Question 19

20 seconds





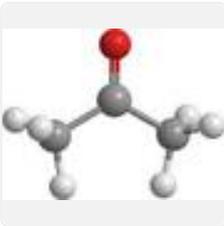
Q. En el átomo, los electrones están:

— answer choices —

- En el núcleo
- En el exterior del átomo
- En la corteza electrónica
- En unas zonas del espacio denominadas orbitales

Question 20

🕒 20 seconds



Q. La fórmula del trihidróxido de níquel es:

— answer choices —

- NiO<sub>3</sub>
- NiH<sub>3</sub>
- Ni<sub>3</sub>(OH)
- Ni(OH)<sub>3</sub>

[Report Abuse](#)