



RECUPERACIÓN DE LA ASIGNATURA PENDIENTE “FÍSICA Y QUÍMICA 3ºESO” PARA EL ALUMNADO QUE NO CURSO “FÍSICA Y QUÍMICA 4ºESO”

Para recuperar la asignatura se suministra el examen que a continuación se expone.

El 30% de la nota, consistirá en realizar y entregar en papel el día del examen las respuestas a las preguntas del examen.

El 70% de la nota final, será hacer un examen que consistirá en las mismas preguntas que la prueba que se ha entregado en papel, pero esta vez tendrá que hacerla sin el apoyo de ningún material. El examen se realizará con su tutor/a del curso actual, durante la semana del 20 al 24 de noviembre de 2023 (1ª convocatoria).

En el caso de no superar la materia de la primera convocatoria, se podrá volver a intentar en una segunda convocatoria en la semana del 22 al 26 de abril de 2024. Las condiciones de esta convocatoria serán las mismas que en la primera.

Dentro de la semana indicada, el tutor le dirá a cada grupo el día en concreto en que se realizará el examen.



Consejería de Desarrollo Educativo y Formación Profesional

EXAMEN DE RECUPERACIÓN
FyQ3°ESO
Alumnado sin FyQ4°ESO

I.E.S. SIERRA DE



NOMBRE Y APELLIDOS:
CURSO:

FECHA:

1. Completa la siguiente tabla:

FÓRMULA	CON PREFIJOS MULTIPLICATIVOS	CON NÚMEROS ROMANOS
CaO		
	Trihidruro de cobalto	
		Sulfuro de cobre(II)
Li ₂ O ₂		
	Monosulfuro de dihidrógeno	
		Óxido de aluminio
HBr		
	Diyoduro de cinc	
		Peróxido de hidrógeno
BaH ₂		
	Dióxido de carbono	
N ₂ O ₅		
		Cloruro de mercurio(I)
	Trióxido de diboro	
As ₂ O ₃		
		Hidruro de estaño(II)
	Pentóxido de fósforo	
		Fluoruro de oro(III)
	Monocloruro de plata	
PbH ₂		

2. Realiza los siguientes cambios de unidades utilizando factores de conversión, y expresa el resultado en notación científica:

- a. 36 s a h
- b. 3,85 kg a dg
- c. 4 mm² a m²
- d. 110 km/h a m/s
- e. 1,2 g/cm³ a kg/m³
- f. 25 °C a la escala Kelvin

3. Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas y justifica tu respuesta, tanto si la frase es verdadera como si es falsa:

- a. Dos átomos son isótopo cuando tienen el mismo número de neutrones y el mismo de electrones
- b. Un catión es un ion positivo formado a partir de un átomo que ha ganado un protón.
- c. El número másico nos indica el número de partículas que se encuentran en el núcleo atómico.
- d. Un cuerpo eléctricamente neutro es el que no tiene cargas ni positivas ni negativas.
- e. Según Dalton en el átomo podemos diferenciar la corteza y el núcleo.
- f. Las cargas del mismo signo se atraen.

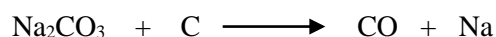
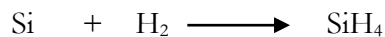
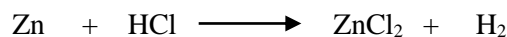
4. Completa la tabla:

Símbolo	Z	A	protones	electrones	neutrones
Ag	47	108			
Ba ⁺²	56	137			
N ⁻³	7	14			
Br ⁻	35	80			

5. Define grupo y período dentro de la tabla periódica. ¿Qué tienen en común los elementos de un mismo grupo? ¿y los de un mismo período?

6. ¿Qué cantidad de sulfuro de hidrógeno, H₂S, en mol, hay en 55g de esta sustancia? ¿Y cuántas moléculas? ¿Cuántos átomos de azufre y de hidrógeno hay en esa cantidad de sustancia? Datos: m(S)=32, m(H)=1

7. Ajusta las siguientes ecuaciones químicas:



8. Indica el efecto/s que produce la fuerza en las siguientes situaciones (deformación o cambio en el estado de movimiento).

- a) Trozo de plastilina que cae y se detiene en el suelo.
- b) Un bate que golpea una pelota de béisbol.
- c) Mano que pone en movimiento un péndulo.
- d) Panadero amasando harina.

*Todos los ejercicios tienen la misma puntuación