

## **Cuestiones de repaso Examen 2ª Evaluación Física y Química**

Tipos de problemas y cuestiones que podrían caer en el examen de la segunda evaluación.

### CURSO de 3º ESO B

1. **Teoría cinética de gases.** Recuadro de la página 27
2. ¿Temperatura kelvin a la que las partículas de un gas no se mueven?
3. Ley de **Boyle –Mariotte.** Pag 28
4. Ley de **Gay Lussac.** Pag 29
5. Ley de **Charles y Gay Lussac.** Pag 30
6. Teoría cinética para gases, líquidos y sólidos. Pag 32
7. ¿Qué es la densidad?
8. Esquema de los **cambios de estado.** pag 34
9. Punto de fusión y de ebullición. Pag 35
10. ¿En que condiciones al calentar una sustancia no se produce aumento de temperatura?. Pag 36
11. Diferencia entre evaporación y ebullición. Pag 37
12. Propiedades de los líquidos. Pag 39
13. Un gas ejerce una presión de 3500 mm de Hg a 0°C. ¿cuál será su temperatura si ha pasado a ejercer una presión de 4000 mm de Hg?
14. Un gas ocupa un volumen de 5000 centímetros cúbicos a 273 K. ¿cuál será su temperatura si ha pasado a ocupar un volumen de 10000 centímetros cúbicos sin que varíe su presión?
15. En un recipiente de 5 decímetros cúbicos se introduce gas oxígeno a la presión de 4 atm. ¿Qué presión ejercerá si duplicamos el volumen del recipiente sin que varíe su temperatura?
16. Un líquido a 80°C se deja en una habitación que se encuentra a 10°C. Observa la tabla:

Tiempo (min)	0	2	4	6	8	10
Temperatura (°C)	80	78	76	74	72	70
- a) Representa la gráfica temperatura-tiempo.
- b) ¿Qué temperatura tendrá el líquido a los 5 minutos?
- c) ¿cuánto tiempo tardará en llegar hasta los 10°C?

- 
17. Define sustancia pura
  18. Define elemento y compuesto.
  19. Define Mezcla. Tipos de mezclas. Pag 50
  20. ¿Qué es un coloide?. Efecto Tybdall
  21. ¿Qué es una Emulsión?. Pag 51
  22. Métodos de separación. Escríbelos y explícalos. Pag 52 y 53
  23. ¿Qué es un adisolución?. Pag 56
  24. Se ha preparado una disolución añadiendo 20 gramos de azúcar y 12 gramos de sal a 110 gramos de agua. Calcula el porcentaje en masa del azúcar y de la sal. Pag 57

25. Se ha preparado una disolución añadiendo 12 mL de alcohol a 100 mL de agua. Calcula el porcentaje en volumen de alcohol. Pag 58
26. Se prepara una disolución disolviendo 7 g de azúcar en agua hasta tener un volumen total de 100 mL. La disolución resultante tiene una densidad de 1'05 g/mL. Calcula la concentración en masa de la disolución y el porcentaje en masa. Pag 59
27. ¿Qué es la solubilidad?. En función de la cantidad de soluto disuelto explica los tres tipos de disoluciones. (diluida, concentrada...), Pag 60
28. Se observa a veces que los peces mueren cerca de las centrales nucleares, térmicas o grandes industrias ¿Por qué puede ser?. Pag 61
29. Explica la teoría atómica de Dalton. Pag 62
30. Explica tres ejemplos de sustancias de la vida cotidiana. Pag 64 y 65