

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 D,A y C

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. Afirmación y teoría de Benjamín Franklin (1706-1790). Pag 74
 18. ¿Quién inventó el electroscopio?. ¿Para que sirve?. Pag 75
 19. Aportaciones de Charles Agustin Coulomb al mundo de la electrostática. Ley de Coulomb (apuntes de clase). Pag 76
 20. Aportaciones de J.J. Thomson. Modelo atómico. Partículas que descubrió. Pag 78
 21. ¿Quién descubrió el neutrón?. ¿Qué es?. Pag 79
 22. ¿Qué es un quark?. Pag 79
 23. Explica el modelo atómico de Rutherford. Pag 81
 24. Explica el modelo atómico de Bohr. Pag 82
 25. Explica el modelo atómico actual y el científico implicado.

26. Define Número atómico y Número másico.
27. ¿Qué es un isótopo?. Escribe y explica los tres isótopos más importantes del hidrógeno.
28. El elemento Cloro tiene dos isótopos el $^{35}_{17}\text{Cl}$ y presenta una abundancia de 76%, y el $^{37}_{17}\text{Cl}$ que representa una abundancia de 24%. ¿cuál es la masa atómica del elemento cloro?
29. ¿Qué es un ión?, ¿Un catión?, ¿Un anión?
30. Define RADIATIVIDAD, FUSIÓN y FISIÓN. Tipos de radiación.
31. Aplicaciones de la RADIATIVIDAD...pag 88, 89 y 90
32. Residuos Radiactivos. Pag 90.
33. ¿Calcula el número de protones, electrones, neutrones, número atómico y másico del $^{14}_6\text{C}$?