



La calificación final de la parte específica será la media aritmética, con dos decimales, de la nota obtenida en el ejercicio de las materias de competencia científica y profesional.

Será necesario obtener un mínimo de 4 para poder realizar la media aritmética con la nota obtenida en la Parte Común.

La media aritmética de la nota obtenida en ambas partes, a la que se sumará la bonificación, será la calificación final de la prueba.

MATERIAS DE COMPETENCIA CIENTÍFICA

- La duración del ejercicio es de 1 hora y 15 minutos.
- 14 cuestiones para elegir 10: 7 cuestiones de Química y Física y 7 de Biología
- La calificación obtenida en este ejercicio hará media con la obtenida en el ejercicio de Materias de Competencia Profesional.
- Las cuestiones en blanco, dobles marcas y los errores ni puntúan ni penalizan.

QUÍMICA Y FÍSICA

1. **Un volumen gaseoso de 1 litro es calentado a presión constante desde 18°C hasta 58°C ¿qué volumen final ocupará el gas?:**
 - a) 1,41 Litros
 - b) 1,51 Litros
 - c) 1,14 Litros
 - d) 1,15 Litros

2. **El volumen de ácido clorhídrico concentrado comercial de densidad 1,18 g/ml y de un 35% de riqueza en peso, que deberemos tomar si se quiere preparar 500 ml de disolución de ácido clorhídrico 2 Molar será (Pesos atómicos: Cl = 35,5 H = 1):**
 - a) 44,2 mL
 - b) 88,4 mL
 - c) 100,4 mL
 - d) 128, 2 mL

3. **En una plancha eléctrica en la que figura la siguiente inscripción: 1500 W – 220 V, cuando está conectada a la red eléctrica la intensidad de corriente será de :**
 - a) 330 A
 - b) 330000 A
 - c) 6,82 A
 - d) 68,2 A

4. **Una grúa eleva una carga de 1.000 Kilogramos a 15 metros de altura en 12 segundos. ¿Con qué potencia lo ha hecho? (Dato: $g = 9,8 \text{ m/s}^2$)**
 - a) 12250 W
 - b) 147000 W
 - c) 9800 W
 - d) 14000 W



5. La molaridad de una disolución que se ha obtenido pesando 0,74 gramos de hidróxido de calcio y disolviéndolo hasta un volumen de 200 mililitros es:
(Pesos atómicos Ca = 40 O = 16 H = 1)
- a) 0,04
 - b) 0,06
 - c) 0,1
 - d) 0,05
6. Cuando un ácido reacciona con una base formando sal y agua, estamos hablando de:
- a) Síntesis.
 - b) Neutralización.
 - c) Combustión.
 - d) Sustitución.
7. Dos átomos son isótopos cuando:
- a) Tienen el mismo número atómico.
 - b) Tienen el mismo número másico.
 - c) Tienen el mismo número de neutrones.
 - d) Tienen la misma masa atómica.