

**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR**  
**PARTE ESPECÍFICA**

Convocatoria 2010 RESOLUCIÓN 383/2009, de 1 de diciembre

---

**QUÍMICA Y FÍSICA**  
**CALIFICACIÓN**

**APELLIDOS:** .....

**NOMBRE:** .....

**DNI/NIE:** .....

RESPONDA EN EL ENUNCIADO

Criterios: cada pregunta respondida correctamente 2 puntos

---

**1. Defina:**

➤ **Numero atómico:**

➤ **Número másico:**

➤ **Isótopo:**

**2. ¿Qué cantidad de ácido clorhídrico reaccionará totalmente con 250 gramos de hidróxido de bario?**

**Pesos atómicos: Cl = 35,5      O = 16      H = 1      Ba = 137,**

---

**CIENCIAS DE LA SALUD**

- La calificación final de la parte específica será la media aritmética, con dos decimales, de la calificación obtenida en las materias seleccionadas.
  - Es necesario obtener un mínimo de 4 en la parte específica, para poder realizar la media aritmética con la calificación obtenida en la Parte Común.
-

**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR**  
**PARTE ESPECÍFICA**

Convocatoria 2010 RESOLUCIÓN 383/2009, de 1 de diciembre

---

3. Un volumen gaseoso de 1 Litro es calentado a presión constante desde 18 °C hasta 58 °C ¿qué volumen final ocupará el gas?

4. Calcule la intensidad de corriente que circula por una plancha, cuando está conectada a la red eléctrica, en la que figura la siguiente inscripción: 1500W-220V

5. Complete las fórmulas de la siguiente tabla:

| Nombre                | Fórmula |
|-----------------------|---------|
| Hidróxido de sodio    |         |
| Ácido hipocloroso     |         |
| Ácido crómico         |         |
| Fluoruro de calcio    |         |
| Peróxido de hidrógeno |         |

---

**CIENCIAS DE LA SALUD**

- La calificación final de la parte específica será la media aritmética, con dos decimales, de la calificación obtenida en las materias seleccionadas.
  - Es necesario obtener un mínimo de 4 en la parte específica, para poder realizar la media aritmética con la calificación obtenida en la Parte Común.
-