

**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.
-