



**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2014**

RESOLUCIÓN 9/2014 de 3 de febrero

QUÍMICA Y FÍSICA

CALIFICACIÓN

APELLIDOS

NOMBRE

DNI/TIE

- 1. Un átomo de un elemento tiene de número másico 23 y en su corteza externa tiene 10 electrones:**
 - a. Calcula el número de protones y número de neutrones (1 p)
 - b. Define número másico, número atómico e isótopo (1 p)

PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2014

RESOLUCIÓN 9/2014 de 3 de febrero

QUÍMICA Y FÍSICA

2. Al mezclar el ácido clorhídrico (cloruro de hidrogeno) con el cinc se produce Dicloruro de cinc y se desprende hidrogeno gaseoso:

- a. Escribe y ajusta la reacción química correspondiente, formulando todas las sustancias químicas que intervienen en ella. (0,75)
- b. Calcula el volumen de hidrógeno medido en condiciones normales que se desprenderán al mezclar 73 g de ácido clorhídrico con exceso de cinc. (1,25 p)

Datos Masas atómicas relativas: Hidrógeno=1;. Cloro= 35,5 Cinc= 65

3. 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 (2 p)



**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2014**

RESOLUCIÓN 9/2014 de 3 de febrero

QUÍMICA Y FÍSICA

- 4. Se dispone 500 g de un ácido nítrico de riqueza del 25 % en masa y densidad 1,40 g/mL.**
- a. La masa de ácido nítrico (0,5 p)
 - b. Los moles de ácido nítrico (0,5 p)
 - c. Molaridad de la disolución (0,5 p)
 - d. ¿Qué volumen debe tomarse de esta disolución para preparar 5 litros de disolución 0,01 M? (0,5 p)

Datos: masas atómicas $H = 1$; $O = 16$; $N = 14$.

PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2014

RESOLUCIÓN 9/2014 de 3 de febrero

QUÍMICA Y FÍSICA

5. Formula o nombra (según los casos) los compuestos que aparecen en la siguiente tabla:

FORMULA	NOMBRE
Ca (OH) ₂	
	TRICLORURO DE ALUMINIO
CO	
	Sulfuro de disodio
	Ácido sulfúrico

Notas:

- 1. Para nombrar los compuestos se puede utilizar cualquiera de los sistemas de nomenclatura: tradicional, stock y sistemática*
- 2. Cada respuesta correcta se puntúa 0,4 p*