

PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2011

RESOLUCIÓN 481/2010 de 13 de diciembre

QUÍMICA Y FÍSICA
CALIFICACIÓN

APELLIDOS:
NOMBRE:
DNI/NIE:

1. Formule y nombre el cuadro siguiente:

FÓRMULA	NOMBRE
	Acido propanoico
	Nitrato de plata
NaCl	
	Acido sulfúrico
CH ₄	

2. Complete los huecos del cuadro siguiente:

	Tipo de enlace	Razonamiento y dos propiedades
Cloruro potásico		
Oxígeno		
Hierro		

- 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 CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2011

RESOLUCIÓN 481/2010 de 13 de diciembre

3. Un secador de pelo lleva la siguiente inscripción: 2000 W, 220 V. Se pide:

- a) La intensidad que circula, indicando cuál de los fusibles siguientes conviene utilizar: 3A, 10A, 13A.

- b) Su resistencia.

- c) ¿Qué pasaría al conectarlo a 125 V?

- d) Estando conectado a 220 V durante una hora, ¿qué energía consume en KW.h?

- e) Si el precio del KW.h es de 20 céntimos de euro, calcule el coste de la energía consumida en este caso.

4. Se tiene medio litro de disolución 0,3 Molar de ácido sulfúrico. Calcule:

- a) Gramos de sulfúrico que contiene.

- b) Moles de sulfúrico que contiene.

Pesos atómicos:

Hidrógeno: 1 g. Azufre: 32 g. Oxígeno: 16 g.

- 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 CIENCIAS DE LA SALUD
CONVOCATORIA 2011

RESOLUCIÓN 481/2010 de 13 de diciembre

5. ¿Qué volumen de hidrógeno medido en condiciones normales se desprenderá al tratar 196 gramos de ácido sulfúrico con exceso de cinc?

Pesos atómicos

Hidrógeno: 1 g. Azufre: 32 g. Oxígeno: 16 g.

- 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.
-