

JUNTA DE EXTREMADURA

Consejería de Educación

Dirección General de Formación Profesional y Aprendizaje Permanente.

PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR.

Orden de 5 de mayo de 2005, (DOE. 14 de mayo)

Fecha: 16 de junio de 2005

DATOS DEL ASPIRANTE	CALIFICACIÓN
Apellidos: _____	APTO <input type="checkbox"/> NO APTO <input type="checkbox"/>
Nombre: _____ DNI: _____	
I.E.S. de inscripción: _____	
I.E.S. de realización: _____	

Instrucciones:

Mantenga su DNI en lugar visible durante la realización del ejercicio.

Lea detenidamente los enunciados de los ejercicios antes de comenzar su resolución.

Duración 2 horas

PRUEBA DE QUÍMICA (ESPECÍFICA) C2

1.- Formule o nombre, según corresponda, los siguientes compuestos:

Anhídrido silícico

Óxido áurico

Hidruro de plomo (IV)

Bromuro de radio

Ácido sulfúrico

FeCO_3

HgOH

KBr

CoH_2

Hg_2O

2.-¿Cuántos gramos de cloruro de amonio hay que disolver en agua, si queremos obtener 15 litros de una disolución 0,4 M?. Datos: Pesos Moleculares: N=14, H=1, Cl=35,5.

3.-Escribir la configuración electrónica de:

a) Cl

b) Cl^-

c) Co

(Datos: número atómico Cl =17, Co =27).

4.-Calcula el volumen de una disolución 12M de HCl que se necesita para preparar, diluyéndola con agua, 250 ml de otra disolución cuya concentración sea 1,5 M. Explicar cómo y que materiales utilizarías para preparar la disolución.

5.-Calcular la molaridad de una disolución que contiene 171 gramos de azúcar (sacarosa $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) disueltos en 2 litros de disolución.

JUNTA DE EXTREMADURA

Consejería de Educación

Dirección General de Formación Profesional y Aprendizaje Permanente.

Datos: Pesos moleculares: C =12, H =1, O =16).

Criterios de calificación:

2 puntos cada ejercicio.