

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 24 de abril de 2006, (DOE. 9 de mayo)

Fecha: 15 de junio de 2006

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.-De todos los elementos químicos que conoces, nombra y escribe el símbolo de cuatro elementos sólidos, tres gaseosos y uno líquido.

2.-¿Qué es ENRASAR un instrumento? Indica la respuesta correcta.

- a) Expulsar todo el líquido que contiene.
- b) Introducir líquido hasta la mitad del recipiente.
- c) Introducir líquido hasta la marca del cero.
- d) Verter el líquido que nos dé la gana.

3.-Nombra o formula.

- a) Butano b) Etino c) Trióxido de dinitrógeno. d) Amoniaco
- e) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{OH}$ f) FeO g) H_2CO_3 h) Al(OH)_3

4.-Un compuesto presenta la siguiente composición centesimal: Carbono = 52,17% ; Hidrógeno = 13,04% y Oxígeno = 34,78 %. Hallar la fórmula de dicha sustancia.

5.-Para neutralizar 50 cm^3 de una disolución de ácido acético ($\text{CH}_3 - \text{COOH}$) se necesitan 42 cm^3 de una disolución de hidróxido sódico 0,1 molar. Calcular los gramos de ácido acético que hay en los 50 cm^3 de dicha disolución.

DATOS: masa atómicas . C=12 ; H= 1 ; O = 16

Criterios de evaluación y calificación:

Cada ejercicio se puntuará con un máximo de 2 puntos. Se tendrá en cuenta el planteamiento, los cálculos correspondientes y todas las explicaciones oportunas para la comprensión de la solución dada.