

PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR.

Orden de 22 de mayo de 2008, (DOE. 27 de mayo)

Fecha: 18 de junio de 2008

DATOS DEL ASPIRANTE	CALIFICACIÓN
Apellidos: _____ Nombre: _____ DNI: _____ I.E.S. de inscripción: _____ I.E.S. de realización: _____	<div></div> <div>Dos decimales</div>

Instrucciones:

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

Grabe todas las hojas de respuestas que correspondan a esta prueba junto a esta hoja u hojas de examen.

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

Duración 85 minutos.

PRUEBA DE QUÍMICA (Específica-C2)

EJERCICIO 1:

Relacionar con flechas las sustancias que se indican a continuación según sean elementos, compuestos o mezclas:

Hilo de cobre	Mezcla
Agua	
Granito	Elemento Químico
Mercurio	
Óxido de calcio	Compuesto
Agua de mar	

EJERCICIO 2:

Determinar el número de moles de dióxido de carbono, suponiendo comportamiento ideal, contenidos en una bombona de gas de volumen 2 litros, medidos a 25 °C y 5 atm de presión.

Datos:

$$R = 0'082 \text{ atm l / mol K}$$

EJERCICIO 3:

Existen tres isótopos del oxígeno, de número másico 16, 17 y 18, respectivamente. El número atómico correspondiente al oxígeno es 8. A partir de estos datos complete la siguiente tabla:

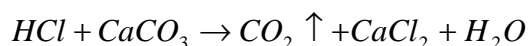
Isótopo	Nº protones	Nº electrones	Nº neutrones
16			
17			
18			

EJERCICIO 4

Una disolución acuosa de NaCl contiene 50 g de sal y 500 ml de agua. Determinar la concentración de la misma en g/l y % en peso.

EJERCICIO 5

El ácido clorhídrico reacciona con el carbonato cálcico según la siguiente reacción:



Ajustar la ecuación y determinar los moles de cloruro cálcico obtenidos si se disponía inicialmente de 0'5 moles de ácido.

CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y CALIFICACIÓN:

- La puntuación total de los cinco ejercicios será de 10 puntos. Cada uno se calificará con un máximo de 2 puntos.
- Se valorará la idoneidad de la respuesta o el desarrollo del cálculo, así como el resultado final.