

PRUEBA DE ACCESO  
A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR  
JUNIO 2010  
PARTE ESPECÍFICA OPCIÓN C CIENCIAS.  
Materia: QUÍMICA

Duración: 1h15'

RESPONDE A 5 DE LAS 6 PREGUNTAS PROPUESTAS

**Pregunta 1.**

Calcula el volumen ocupado por un gas a 17 °C y 2 atm de presión, si a 150°C y 10 atm ocupa 200 litros.

**Pregunta 2.**

Dados los elementos Ca y F de números atómicos 20 y 9 respectivamente. Se pide:

Escribe la configuración electrónica para cada uno de ellos.

A la vista de la configuración externa justifica qué tipo de enlace formarán al unirse y porqué.

**Pregunta 3.**

Nombra los compuestos siguientes: CaO, Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CuH<sub>2</sub> ; Al(OH)<sub>3</sub> ; KOH; CaCl<sub>2</sub>; HNO<sub>3</sub> ; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ; BaSO<sub>4</sub> ; LiClO<sub>4</sub>

**Pregunta 4.**

Calcula cuántos gramos de O<sub>2</sub> se necesitan para quemar 500 g. de pentano (C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>) Ar(C)= 12 ; Ar(H)= 1 ; Ar(O<sub>2</sub>)= 32

**Pregunta 5.**

Describe lo que es una reacción de Neutralización y el papel que juega el Indicador en este tipo de reacciones y pon algún ejemplo.

**Pregunta 6.**

Formula y nombra dos isómeros del 1-butanol. Justifica de qué isomería se trata.

**CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y CALIFICACIÓN**

- Todas las cuestiones puntúan igual.

- La calificación de esta Parte o Apartado se adaptará a lo establecido en la RESOLUCIÓN de 15 de marzo de 2010, de la Dirección general de Evaluación, Innovación y Calidad Educativa y de la Formación Profesional, por la que se convocan pruebas de acceso a los ciclos formativos de Formación Profesional. (DOCV 13.04.2010)