

**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 20 °C y 3 atm de presión, si a 150°C y 10 atm ocupa 200 litros.

Pregunta 2.

Dados los elementos Cl y Na de números atómicos 17 y 11 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: H_2O_2 , CuH_2 ; $\text{Al}(\text{OH})_3$; CaCl_2 ; HNO_3 ; K_2MnO_4 ; BaSO_4 ; FeCl_3

Pregunta 4.

Calcula cuántos gramos de O_2 se necesitan para quemar 500 g. de metano (CH_4) $\text{Ar}(\text{C})= 12$; $\text{Ar}(\text{H})= 1$;
 $\text{Ar}(\text{O}_2)= 32$

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)