

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, Ni₂O₃, CuH₂ ; Al(OH)₃ ; KOH; CaCl₂; HNO₃ ; H₂SO₄ ; BaSO₄ ; LiClO₄

Pregunta 4.

Calcula cuántos gramos de O₂ se necesitan para quemar 500 g. de pentano (C₅H₁₂) Ar(C)= 12 ; Ar(H)= 1 ; Ar(O₂)= 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)