

JUNTA DE EXTREMADURA

Consejería de Educación

Dirección General de Formación Profesional y Aprendizaje Permanente.

Gr.Superior-Junio: QUÍMICA

PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR.

Orden de 26 de abril de 2011, (DOE. 5 de mayo)

Fecha: 7 de junio de 2011

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

Instrucciones:

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

Grape 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

EJERCICIO 1

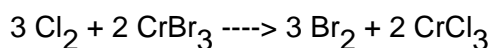
Calcular la presión que ejerce 1 gramo de hidrógeno contenido en un recipiente de 2 litros y que está a 27 °C.

Datos: Ar (H) = 1 g/mol

R = 0'082 atm l / mol K

EJERCICIO 2

Calcular los moles de cloro necesarios para liberar todo el bromo presente en 120 g de CrBr₃. La ecuación química que tiene lugar es:



Datos: Ar(Cl) = 35'5 g/mol ; Ar(Br) = 80 g/mol ; Ar(Cr) = 52 g / mol

EJERCICIO 3

¿Cuántos gramos de sacarosa (C₁₂H₂₂O₁₁) se necesitan para preparar 150 ml de una disolución 0'05 M?.

Datos: Ar(C) = 12 g/mol ; Ar(H) = 1 g/mol ; Ar(O) = 16 g/mol

EJERCICIO 4

¿Cuál es la estructura electrónica y la composición del núcleo de un átomo cuyo número atómico es 11 y cuyo número másico es 23?

EJERCICIO 5

Formular y nombrar, respectivamente, los siguientes compuestos:

Hidruro de cobre (II) _____ Ba(OH)_2 _____

Hexahidruro de digermanio _____ H_2O_2 _____

Óxido plúmbico _____ PbH_4 _____

Peróxido cúprico _____ HNO_3 _____

Hidróxido de cobalto (III) _____ NaCl _____

Criterios de calificación:

- La puntuación total de cada ejercicio será de 2 puntos.
- Se valorará la idoneidad de la respuesta o el desarrollo del cálculo, así como el resultado final.