

## PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR.

Orden de 4 de marzo de 2004, (DOE. 16 de marzo) Fecha: 17 de junio de 2004

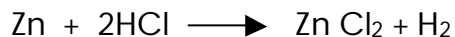
DATOS DEL ASPIRANTE	CALIFICACIÓN
Apellidos: _____	APTO <input type="checkbox"/> NO APTO <input type="checkbox"/>
Nombre: _____ DNI: _____	
I.E.S. de inscripción: _____	
I.E.S. de realización: _____	

### PRUEBA DE QUIMICA (ESPECÍFICA) C2

#### Instrucciones:

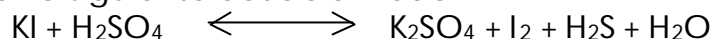
Mantenga su DNI en lugar visible durante la realización del ejercicio.  
Lea detenidamente los enunciados de los ejercicios antes de comenzar su resolución.

1. Formule o nombre, según corresponda, los siguientes compuestos:  $NH_3$ ,  $CaO$ ,  $AgCl$ ,  $H_2SO_4$ ,  $NaNO_3$ ,  $CH_3-CH_2OH$ , Bromuro de Potasio, Clorato de Litio, Hidróxido de Cobre (II) y Etino.
2. Explicar los enlaces por puente de Hidrógeno.
3. El cinc reacciona con el ácido clorhídrico según la reacción:



Calcula los gramos de Zn que se han necesitado para obtener 10 L de  $H_2$  a  $200^\circ C$  y 1 atm de presión. Ar (Zn=65,4) Ar (H=1)

4. Se dispone de 1 L de disolución de HCl de 35% en peso y densidad 1,185 g/ml. Calcula la molaridad y normalidad. Ar (Cl=35,5) Ar (H=1)
5. Ajustar la siguiente ecuación redox:



Indica el que se oxida y el que se reduce y las semirreacciones de oxidación y de reducción.

#### Criterios de puntuación:

Cada ejercicio se calificará con dos puntos repartidos, por igual, entre las cuestiones que contemple

Se tendrá en cuenta el planteamiento, los cálculos necesarios para la resolución y las explicaciones oportunas para la comprensión de la solución dada.