



PRUEBA DE ACCESO Y ADMISIÓN A LA UNIVERSIDAD

ANDALUCÍA, CEUTA, MELILLA y CENTROS en MARRUECOS

CURSO 2020-2021

QUÍMICA

- Instrucciones:**
- a) Duración: 1 hora y 30 minutos.
 - b) No es necesario copiar la pregunta, basta con poner su identificación (A1, B4, C3, etc.).
 - c) Se podrá responder a las preguntas en el orden que desee.
 - d) Exprese solo las ideas que se piden. Se valorará positivamente la concreción en las respuestas.
 - e) Se permitirá el uso de calculadoras que no sean programables, gráficas, ni con capacidad para almacenar o transmitir datos.

El examen consta de 3 bloques (A, B y C)

En cada bloque se plantean varias preguntas, de las que deberá responder al número que se indica en cada uno. En caso de responder a más cuestiones de las requeridas, serán tenidas en cuenta las respondidas en primer lugar hasta alcanzar dicho número.

BLOQUE A (Formulación)

Puntuación máxima: 1,5 puntos

En este bloque se plantean 2 preguntas de las que debe responder SOLAMENTE 1.

La pregunta elegida tiene un valor máximo de 1,5 puntos.

A1. Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Ácido hipocloroso; b) Sulfuro de cadmio; c) Permanganato de potasio; d) Ag_2O ; e) $\text{Al}(\text{OH})_3$; f) PbCrO_4

A2. Formule o nombre los siguientes compuestos:

a) Nitrito de sodio; b) Hidróxido de cobalto(II); c) Metanol; d) KBr ; e) H_3BO_3 ; f) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$

BLOQUE B (Cuestiones)

Puntuación máxima: 4,5 puntos

En este bloque se plantean 6 cuestiones de las que debe responder SOLAMENTE 3.

Cada cuestión, a su vez, consta de tres apartados.

Cada cuestión tendrá un valor máximo de 1,5 puntos (0,5 puntos por apartado).

B1. Razone si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas:

- a) Los electrones de un mismo orbital tienen el mismo número cuántico de spin.
- b) En el átomo de oxígeno no existen electrones desapareados.
- c) Los elementos del grupo de los halógenos tienen un electrón desapareado.

B2. Para la siguiente reacción: $2 \text{NO}(\text{g}) + 2 \text{H}_2(\text{g}) \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + 2 \text{H}_2\text{O}(\text{g})$, la ecuación de velocidad hallada experimentalmente es:

$$v = k [\text{NO}]^2 [\text{H}_2]$$

- a) ¿Cuáles son los órdenes parciales de reacción? ¿Y el orden total?
- b) Si la constante de velocidad para esta reacción a 1000 K es $6,0 \cdot 10^4 \text{ L}^2 \cdot \text{mol}^{-2} \cdot \text{s}^{-1}$, calcule la velocidad de reacción cuando $[\text{NO}] = 0,015 \text{ M}$ y $[\text{H}_2] = 0,035 \text{ M}$.
- c) ¿Cómo afectará a la velocidad de reacción un aumento de la presión, si se mantiene constante la temperatura? Justifique la respuesta.

B3. Escoja en cada apartado la sustancia que tenga mayor punto de ebullición. Justifique en cada caso la elección, basándose en los tipos de fuerzas intermoleculares:

- a) HF o HCl
- b) Br_2 o H_2
- c) CH_4 o CH_3CH_3



**PRUEBA DE ACCESO Y ADMISIÓN A LA
UNIVERSIDAD**

ANDALUCÍA, CEUTA, MELILLA y CENTROS en MARRUECOS

CURSO 2020-201

QUÍMICA

B4. Dados los reactivos: H_2/cat , HCl y $\text{H}_2\text{O}/\text{H}_2\text{SO}_4$, elija, escribiendo la reacción correspondiente, aquellos que partiendo de $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CHCH}_3$ permitan obtener el compuesto A, siendo A:

- a) Un compuesto monoclorado.
- b) Un compuesto que puede formar enlaces de hidrógeno.
- c) Un compuesto que no tiene isomería óptica.

B5. Justifique, haciendo uso de las reacciones químicas correspondientes:

- a) Si el amoníaco (NH_3) es una base según la teoría de Bronsted-Lowry.
- b) Si una disolución acuosa de acetato de sodio (CH_3COONa) tiene un pH mayor de 7.
- c)Cuál es la base conjugada del anión HCO_3^-

B6. Se prepara una disolución de $\text{Fe}(\text{OH})_2$ en agua, quedando en el fondo del recipiente una parte del sólido sin disolver. Justifique cómo afecta a la solubilidad del compuesto:

- a) La adición de FeCl_2
- b) Un aumento del pH.
- c) La adición de agua.

BLOQUE C (Problemas)

Puntuación máxima: 4 puntos

En este bloque se plantean 4 problemas de los que debe responder SOLAMENTE 2.

Cada problema, a su vez, consta de dos apartados.

Cada problema elegido tendrá un valor máximo de 2 puntos (1 punto por apartado).

C1. Se calienta NOCl puro a 240°C en un recipiente de 1 L, estableciéndose el siguiente equilibrio: $2\text{NOCl}(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{NO}(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g})$. Sabiendo que la presión total en el equilibrio es de 1 atm y la presión parcial de NOCl es de 0,64 atm:

- a) Calcule las presiones parciales de NO y Cl_2 en el equilibrio.
- b) Determine K_p y K_c .

Dato: $R = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$

C2. a) Calcule las concentraciones de Hg_2^{2+} y de Cl^- en una disolución saturada de Hg_2Cl_2

b) Justifique si se formará precipitado cuando a 25 mL de una disolución 0,01 M de $\text{Hg}_2(\text{NO}_3)_2$ se le añaden 5 mL de HCl 0,002 M.

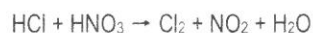
Dato: $K_s(\text{Hg}_2\text{Cl}_2) = 1,2\cdot 10^{-18}$

C3. a) ¿Qué masa de NaOH hay que añadir a 500 mL de agua para obtener una disolución de $\text{pH} = 11,5$?

b) ¿Qué volumen de disolución comercial de HCl de 35,2% de riqueza en masa y $1,175 \text{ g}\cdot\text{mL}^{-1}$ de densidad se necesitan para neutralizar la disolución anterior?

Datos: Masas atómicas relativas: $\text{Na} = 23$; $\text{Cl} = 35,5$; $\text{O} = 16$; $\text{H} = 1$

C4. Un método de obtención de dicloro se basa en la oxidación de ácido clorhídrico con ácido nítrico, produciéndose además dióxido de nitrógeno y agua.



a) Ajuste las ecuaciones iónica y molecular por el método del ion-electrón.

b) Calcule el rendimiento de la reacción sabiendo que se han obtenido 9,78 L de Cl_2 , medido a 25°C y 1 atm de presión, cuando han reaccionado 500 mL de HCl 2 M con HNO_3 en exceso.

Dato: $R = 0,082 \text{ atm}\cdot\text{L}\cdot\text{K}^{-1}\cdot\text{mol}^{-1}$