



Govern de les Illes Balears

Conselleria d'Educació, Cultura i Universitats
Direcció General d'Ordenació,
Innovació i Formació Professional

PRUEBAS DE ACCESO A GRADO SUPERIOR

Convocatoria mayo 2014

VERSIÓN EN CASTELLANO

INSTRUCCIONES DE LA PRUEBA

- Dispone de **1 hora** para realizar la prueba.
- El examen se debe presentar **escrito en bolígrafo** de tinta **AZUL** o **NEGRA**, en ningún caso se puede presentar a lápiz.
- Se puede utilizar **calculadora científica** pero **No teléfonos móviles** ni otros **aparatos electrónicos**.
- **No se puede entrar al aula con textos o documentos escritos.**

DATOS PERSONALES DEL ALUMNO

Nombre:

Apellidos:

D.N.I. o N.I.E.:

--	--	--	--	--	--	--	--	--

Calificación:

--

Firma del alumno:

--

¡Buena Suerte!

QUÍMICA

1- Formula y nombra según convenga:

- | | |
|----------------------------|------------------------------|
| a) Permanganato de potasio | f) Metanol |
| b) Acido sulfúrico | g) $\text{CH}_3\text{-CH}_3$ |
| c) H_2S | h) CaSO_4 |
| d) CaO | i) Óxido de hierro (III) |
| e) NH_3 | |

2- Para a las moléculas OF_2 ; CO_2 ; y C_2H_2 (número atómico: H=1 O=8 F= 9 C=6)

- Escribe la estructura de Lewis de cada una de ellas.
- Indica cuáles tienen enlaces múltiples.

3- Se dispone de ácido clorhídrico comercial del 36% en peso y densidad 1.18g/mL

- ¿Qué cantidad de este ácido necesitaremos para preparar 1L de disolución de concentración 2 M?
- ¿Cuáles serán la fracción molar y la molalidad de esta disolución?

4- Explica el principio de Le Chatelier y pon algún ejemplo.

5- Indica razonadamente si las siguientes disoluciones son ácidas, básicas o neutras. Masas atómicas (uma): Cl=35,5 H=1

- Mezcla de 50 mL de ácido clorhídrico 0,01 M i 50 mL de hidróxido sódico 0,02 M.
- Mezcla de 50 mL de ácido acético 0,01 M i 50 mL de hidróxido sódico 0,01 M.
- 50 mL de nitrato sódico 0,01 M.

Calificación: cada pregunta vale 2 puntos. Los enunciados con varios apartados se valoran repartiendo los 2 puntos de forma equitativa.