

*I.E.S. Ruiz Gijón*  
**I.E.S. Ruiz Gijón**



# Química

2º Bachillerato

## 2º Bachillerato



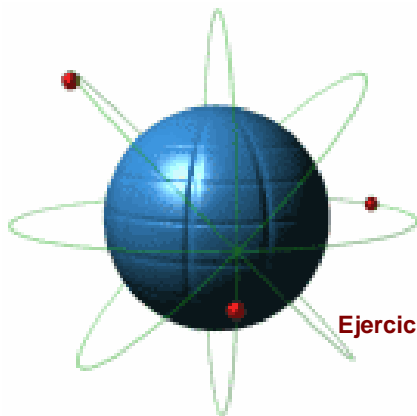
**2018 - 2019**

*Departamento de Física y Química*

**EJERCICIOS  
Y  
CUESTIONES  
DE  
QUÍMICA**



**2º BACHILLERATO**



*Departamento de Física y Química*

© Luis Sánchez López. 2018-2019

**Ejercicios y Cuestiones de Química 2º Bachillerato**

# QUÍMICA 2º BACHILLERATO

---

---

## ÍNDICE

---

---

- **CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN DE LA P.A.U.**
- **ALFABETO GRIEGO.**
- **HOJA Nº 1:** Formulación y Nomenclatura.
- **HOJA Nº 2:** Disoluciones.- Concentración de las mismas.
- **HOJA Nº 3:** Concepto de Mol.- Átomos y moléculas.- Isótopos.
- **HOJA Nº 4:** Cálculo de Fórmulas.- Composición Centesimal.
- **HOJA Nº 5:** Cálculos Estequiométricos.
- **HOJA Nº 6:** Estructura atómica.- Sistema Periódico y propiedades.
- **HOJA Nº 7:** El Enlace químico y propiedades.
- **HOJA Nº 8:** Termoquímica. (No entra en el temario LOMCE)
- **HOJA Nº 9:** Equilibrio Químico.
- **HOJA Nº 10:** Cinética Química.
- **HOJA Nº 11:** Equilibrio Ácido - Base.
- **HOJA Nº 12:** Reacciones de transferencia de electrones: Ecuaciones Redox y Estequiometría.
- **HOJA Nº 13:** Reacciones de transferencia de electrones: Potenciales de electrodos.- Pilas.
- **HOJA Nº 14:** Reacciones de transferencia de electrones: Electrólisis.
- **HOJA Nº 15:** Química Orgánica.
- **HOJA Nº 16:** Equilibrios de Precipitación.
- **GUÍA PARA DESARROLLAR TRABAJOS EN EL LABORATORIO.**
- **MANEJO DEL MATERIAL DE LABORATORIO.**
- **PRÁCTICA DE LABORATORIO 1:** Preparación de Disoluciones.
- **PRÁCTICA DE LABORATORIO 2:** Valoración Ácido - Base.
- **SOLUCIONES DE LAS HOJAS DE EJERCICIOS.**

# CRITERIOS ESPECÍFICOS DE CORRECCIÓN

## PRUEBA DE EVALUACIÓN DE ACCESO A LA UNIVERSIDAD

El examen consta de dos opciones A y B. El alumno deberá desarrollar una de ellas completa sin mezclar cuestiones de ambas, pues, en este caso, el examen quedaría anulado y la puntuación global en Química sería cero.

Cada opción (A o B) consta de seis cuestiones estructurada de la siguiente forma:

- Una pregunta sobre formulación y nomenclatura química (seis fórmulas).
- Tres cuestiones de conocimientos teóricos o de aplicación de los mismos que requieren un razonamiento por parte del alumno para su resolución.
- Dos problemas numéricos de aplicación.

### Valoración de la prueba:

<b>Pregunta nº 1:</b>	Seis fórmulas correctas .....	1'5 puntos.
	Cinco fórmulas correctas .....	1'0 puntos.
	Cuatro fórmulas correctas .....	0'5 puntos.
	Tres fórmulas correctas .....	0'25 puntos.
	Menos de tres fórmulas correctas .....	0'0 puntos.
<b>Preguntas nº 2, 3 y 4:</b>	.....	Hasta 1'5 puntos cada una.
<b>Preguntas nº 5 y 6:</b>	.....	Hasta 2'0 puntos cada una.

Cuando las preguntas tengan varios apartados, la puntuación total se repartirá, por igual, entre los mismos.

Cuando la respuesta deba ser razonada o justificada, el no hacerlo conllevará una puntuación de cero en ese apartado.

Si en el proceso de resolución de las preguntas se comete un error de concepto básico, éste conllevará una puntuación de cero en el apartado correspondiente.

Los errores de cálculo numéricos se penalizarán con un **10%** de la puntuación del apartado de la pregunta correspondiente. En el caso en el que el resultado obtenido sea tan absurdo o disparatado que la aceptación del mismo suponga un desconocimiento de conceptos básicos, se puntuará con cero.

En las preguntas **2, 3, 4, 5 y 6**, cuando haya que resolver varios apartados en los que la solución obtenida en el primero sea imprescindible para la resolución de los siguientes, exceptuando los errores de cálculo numérico, un resultado erróneo afectará al **25%** del valor de los apartados siguientes. De igual forma, si un apartado consta de dos partes, la aplicación en la resolución de la segunda de un resultado **erróneo** obtenido en la primera afectará en la misma proporción.

La expresión de los resultados numéricos sin unidades o unidades incorrectas, cuando sean necesarias, se valorará con un **25%** del valor del apartado.

La **nota final del examen** se puntuará de 0 a 10, con dos cifras decimales.

ALFABETO GRIEGO

A	$\alpha$	<i>Alfa</i>	$\Xi$	$\xi$	<i>Xi</i>
B	$\beta$	<i>Beta</i>	N	$\nu$	<i>Nu</i>
$\Gamma$	$\gamma$	<i>Gamma</i>	O	$\omicron$	<i>Omicron</i>
$\Delta$	$\delta$	<i>Delta</i>	$\Pi$	$\pi$	<i>Pi</i>
E	$\epsilon$	<i>Epsilón</i>	P	$\rho$	<i>Rho</i>
Z	$\zeta$	<i>Zeta</i>	$\Sigma$	$\sigma$	<i>Sigma</i>
H	$\eta$	<i>Eta</i>	T	$\tau$	<i>Tau</i>
$\Theta$	$\theta$	<i>Theta</i>	Y	$\upsilon$	<i>Upsilon</i>
I	$\iota$	<i>Iota</i>	$\Phi$	$\phi$	<i>Fi</i>
K	$\kappa$	<i>Kappa</i>	X	$\chi$	<i>Ji</i>
$\Lambda$	$\lambda$	<i>Lambda</i>	$\Psi$	$\psi$	<i>Psi</i>
M	$\mu$	<i>Mu</i>	$\Omega$	$\omega$	<i>Omega</i>

---