



## EVALUACIÓN DE BACHILLERATO PARA EL ACCESO A LA UNIVERSIDAD

### ORIENTACIÓN SOBRE LOS CONTENIDOS DEL EXAMEN DE QUÍMICA EBAU 2020

El contenido de las pruebas aparece regulado en la Orden PCI/12/2019 de 14 de enero, publicada en BOE el 15 de enero. No obstante, se dan las siguientes orientaciones adicionales:

- No será objeto de examen la Nomenclatura y Formulación Inorgánica

#### Bloque 2. ORIGEN Y EVOLUCIÓN DE LOS COMPONENTES DEL UNIVERSO

##### ESTRUCTURA DE LA MATERIA

- **Modelo de Bohr.** Energía de un electrón en una órbita: cuantización y espectros atómicos.
- Introducción a la **mecánica cuántica**: conceptos de fotón, dualidad onda-corpúsculo, principio de incertidumbre, concepto de orbital.
- **Modelo mecano-cuántico del átomo**: números cuánticos y orbitales atómicos.
- Ordenación de los orbitales según su energía. **Configuraciones electrónicas.** Principio de Aufbau, Principio de exclusión de Pauli y Regla de Hund. Electrón diferenciador.
- **Reactividad y estados de oxidación** probables en función de la configuración electrónica o posición en la Tabla Periódica.
- **Propiedades periódicas**: radio atómico, potencial o energía de ionización, afinidad electrónica y electronegatividad. Carácter metálico y no metálico. Justificación de la variación de las propiedades a lo largo de la Tabla Periódica. Comparación entre diferentes elementos. Carga nuclear efectiva.

- **No** se preguntarán configuraciones electrónicas de lantánidos y actínidos, ni excepciones.
- **No** se pedirán cálculos de energías implicadas en saltos electrónicos. **Sí** podrán hacerse preguntas cualitativas.
- **No** se formularán preguntas teóricas relacionadas con la mecánica cuántica ni con las partículas subatómicas (quarks, etc.)

## ENLACE QUÍMICO

- **Regla del octeto.**
- Tipos de enlaces químicos según la electronegatividad de los átomos implicados.
- **Enlace iónico.** Valencia iónica. Estructura de los compuestos iónicos. Índice de coordinación. Energía reticular: factores de los que depende y cálculo mediante el ciclo de Born-Haber.
- **Enlace covalente.** Estructuras o diagramas de Lewis. Teoría de repulsión de los pares de electrones de la capa de valencia (**TRPECV**). Geometría molecular. Polaridad del enlace covalente y de las moléculas.
- **Fuerzas intermoleculares.** Enlace de hidrógeno. Enlaces o fuerzas de van der Waals: dipolo permanente-dipolo permanente, dipolo permanente-dipolo inducido, dipolo instantáneo-dipolo inducido (enlaces o fuerzas de dispersión de London).
- **Enlace metálico.** Modelo del gas electrónico y modelo de bandas.
- **Propiedades físicoquímicas** de las sustancias dependiendo del tipo de enlace (iónico, covalente, metálico) y de las fuerzas intermoleculares (van der Waals, enlaces de hidrógeno).

- |   |
|---|
| <ul style="list-style-type: none"><li>- <b>No</b> serán objeto de examen las <u>estructuras de resonancia</u>.</li><li>- Se considerarán geometrías de hasta 4 pares de electrones en torno al átomo central.</li><li>- <b>No</b> serán objeto de examen cuestiones relacionadas con la <u>hibridación</u>.</li></ul> |
|---|

## **Bloque 3. REACCIONES QUÍMICAS**

### CINÉTICA QUÍMICA

- **Velocidad de reacción:** velocidad media y velocidad instantánea. Relaciones entre reactivos y productos.
- **Ecuación de velocidad.** Constante de velocidad (unidades). Orden de reacción respecto a un reactivo y orden global de reacción.
- **Teoría de colisiones.** Energía de activación.
- **Teoría del estado de transición.** Complejo activado. Energías de activación directa e inversa. Variación de entalpía. Diagrama entálpico (perfil de reacción).
- **Factores que influyen en la velocidad de reacción:** temperatura (ecuación de Arrhenius), concentración de los reactivos (efecto de un cambio en la concentración sobre la velocidad, en función del orden de reacción), naturaleza, estado físico y grado de división de los reactivos.
- **Mecanismos de reacción.** Procesos elementales (ecuación de velocidad y molecularidad) y reacción global. Etapa limitante de la velocidad. Intermedios de reacción.
- **Catalizadores** positivos y negativos (inhibidores). Efecto de los catalizadores sobre el mecanismo de reacción, las energías de activación y la variación de entalpía.

- |  |
|--|
| <ul style="list-style-type: none"><li>- <b>No</b> serán objeto de examen problemas numéricos relacionados con las ecuaciones de velocidad (cálculo de concentraciones en función del tiempo) o la ecuación de Arrhenius.</li></ul> |
|--|

## EQUILIBRIO QUÍMICO

- **Equilibrio químico** como proceso dinámico.
- Ley de acción de masas. **Constante de equilibrio** y su dependencia con la ecuación química ajustada. **K<sub>c</sub>** y **K<sub>p</sub>**: relación entre ambas.
- **Grado de disociación**. Relación entre constante de equilibrio y grado de disociación.
- **Cálculos** relacionados con sistemas en equilibrio químico (constantes de equilibrio, concentraciones, presiones parciales, grado de disociación).
- **Cociente de reacción**. Predicción de la evolución de una reacción para alcanzar el equilibrio.
- **Principio de Le Châtelier**: predicción de la evolución de un sistema en equilibrio químico al modificar la temperatura, presión, volumen o concentraciones.
- **Equilibrios heterogéneos**.
- **Solubilidad y producto de solubilidad**.

- **No** serán objeto de examen problemas numéricos relacionados con el efecto del ion común en la solubilidad. Sí podrán hacerse preguntas cualitativas.

## REACCIONES ÁCIDO-BASE

- Teoría de **Arrhenius**. Teoría de **Brønsted-Lowry**. Par ácido-base conjugado.
- Equilibrio de autoionización del agua. Producto iónico del agua. **pH** y **pOH**. Escala de pH.
- Fuerza de ácidos y bases. **K<sub>a</sub>** y **K<sub>b</sub>**. Grado de disociación. Cálculos en equilibrios ácido-base.
- **Hidrólisis de sales**: predicción del comportamiento ácido-base de una sal disuelta en agua.
- **Volumetrías ácido-base**. Cálculos numéricos.

- **No** se formularán preguntas relativas a las disoluciones reguladoras.  
- **Sí** podrán ser objeto de examen problemas numéricos de mezclas de ácidos y bases fuertes.  
- **No** habrá problemas numéricos sobre la hidrólisis de sales procedentes de ácido débil y base débil.

## REACCIONES REDOX

- **Oxidación y reducción**. **Oxidantes y reductores**. Pares redox. Estado o número de oxidación.
- Ajuste de reacciones redox por el **método del ion-electrón**, en medio ácido y básico.
- **Potenciales de reducción normales** o estándar. Serie electroquímica. Predicción del sentido de las reacciones redox.
- **Celdas o pilas galvánicas**: notación, diseño, ánodo, cátodo, semirreacciones y reacción global, fuerza electromotriz o potencial de la pila, variación de energía libre.
- **Celdas electrolíticas**. **Leyes de Faraday**.
- **Volumetrías redox**. Cálculos estequiométricos correspondientes.

- **No** será objeto de examen la Ecuación de Nernst.

## Bloque 4. SÍNTESIS ORGÁNICA Y NUEVOS MATERIALES

- **Nomenclatura y formulación sistemática** de alcanos, alquenos, alquinos, hidrocarburos aromáticos, haluros de alquilo, alcoholes, éteres, aldehídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, amidas, aminas, nitrilos y nitro derivados.
- **Nombres comunes** frecuentes en Química Orgánica.
- **Isomería estructural** o constitucional (de cadena, de posición y de función) e isomería espacial o estereoisomería (óptica y geométrica)
- **Reacciones orgánicas:** sustitución, adición, eliminación, condensación y redox.

- En las preguntas de formulación y nomenclatura se seguirán las normas más recientes recomendadas por la IUPAC (por ejemplo, but-1-eno) o nombres comunes de una lista que se publicará en la página web de la EBAU (Universidad de Murcia):  
<https://www.um.es/web/vic-estudios/contenido/acceso/pau/ebau-materias-coordinadores/quimica>  
Se aceptará que en las respuestas se utilice la anterior nomenclatura de la IUPAC (por ejemplo, 1-buteno) u otros nombres comúnmente aceptados.
- Los polímeros **NO** serán objeto de examen.