



QUÍMICA

Criterios específicos de corrección

La puntuación máxima de cada pregunta es de 2 puntos.

Se obtendrá la puntuación máxima cuando la respuesta sea correcta y, sobre todo, que el resultado esté convenientemente razonado o calculado.

Se considerará **MAL** la respuesta cuando el alumno no la razone, tal y como viene indicado en el texto.

Las soluciones numéricas deben ir acompañadas de las unidades correspondientes.

Se comprobará la capacidad de:

Propuesta A:

1. Obtener configuraciones electrónicas de distintos elementos (0,15 p x 4), asignando los correspondientes iones (0,15 p x 4) y saber que compuestos puede formar un elemento con el resto y el enlace que forman (0,2 p x 4).
2. Obtener fórmulas de compuestos químicos con sencillos cálculos matemáticos (1 p x 2).
3. En base a una reacción química realizar cálculos estequiométricos (1 p) y aplicar la ecuación de los gases (1 p).
4. De acuerdo con la termodinámica, justificar la verdad o falsedad de procesos en una reacción química (0,5 p x 4).
5. Para un proceso redox distinguir los distintos conceptos implicados y calcular la fuerza electromotriz de la pila (0,25 p x 8).

Propuesta B

1. Dado un ácido comercial determinar la molaridad y fracción molar (1 p x 2).
2. Realizar cálculos numéricos sencillos aplicando la ecuación de los gases (1 p) y determinar el rendimiento de dicha reacción (1 p).
3. a) Determinar la variación de entalpía que se produce en una reacción de combustión (0,6) estando previamente ajustada (0,4).
b) Dado un conjunto de números cuánticos saber si corresponden a orbitales atómicos y en caso afirmativo decir cuales (0,25 p x 4).
4. a) Determinar concentraciones y pH de disoluciones (1 p).
b) Expresar las constantes de equilibrio en una reacción química y la relación que existe entre ellas (1 p).
5. Dadas distintas afirmaciones razonar correctamente la verdad o falsedad (0,4 p x 5).