

Universitat de València  
ETSE

**Tema 6**  
**Ácidos y bases**

**Juan José Borrás Almenar**  
**Departamento de Química**  
**Inorgánica**

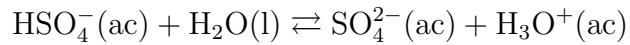
**Asignatura:**

12555–Química Inorgánica  
Ingeniería Química

Para que el cuestionario funcione, debes inicializar el examen clicando sobre Inicio del Test. Para finalizar y obtener la puntuación clicas sobre Final del Test.

### Inicio del Test

1. Considera la reacción siguiente:



¿Cuál de las siguientes afirmaciones es verdadera?

- La reacción del  $\text{HSO}_4^-$  con  $\text{H}_2\text{O}$  produce  $\text{OH}^-$  en vez de  $\text{H}_3\text{O}^+$
- El  $\text{HSO}_4^-$  es la especie ácida y el  $\text{H}_2\text{O}$  la básica
- $\text{H}_2\text{O}$  es el ácido y el  $\text{SO}_4^{2-}$  su base conjugada
- El  $\text{HSO}_4^-$  no es un ácido y la ecuación anterior es incorrecta
- $\text{HSO}_4^-$  es la base y  $\text{H}_3\text{O}^+$  el ácido conjugado

2. Cuando el  $\text{CaO}(\text{s})$  se disuelve en agua, ¿cuál de las siguientes afirmaciones es correcta?

- La disolución contiene  $\text{OH}^-$  y  $\text{Ca}^{+2}(\text{ac})$
- La disolución contiene  $\text{O}^{2-}$  y  $\text{Ca}^{2+}$
- La disolución contiene  $\text{O}^{2-}$ ,  $\text{OH}^-$  y  $\text{Ca}^{2+}$
- La disolución contiene  $\text{CaO}(\text{s})$
- El  $\text{CaO}(\text{s})$  no se disuelve en agua

3. El ácido conjugado del  $\text{HPO}_4^{2-}$  es:

- $\text{H}_3\text{O}^+$
- $\text{PO}_4^{3-}$
- $\text{HPO}_4^{2-}$
- $\text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{H}_2\text{PO}_4^-$

4. El ácido conjugado del  $\text{HSO}_4^-$  es:

- $\text{H}_3\text{O}^+$
- $\text{SO}_4^{2-}$
- $\text{HSO}_4^-$
- $\text{H}_2\text{O}$
- $\text{H}_2\text{SO}_4$

5. El ácido conjugado del  $\text{HCO}_3^-$  es:

- $\text{H}_3\text{O}^+$
- $\text{CO}_3^{2-}$
- $\text{HCO}_3^-$
- $\text{H}_2\text{O}$
- $\text{H}_2\text{CO}_3$

6. El ácido conjugado del amoníaco es:

- $\text{OH}^-$
- $\text{NH}_2\text{OH}$
- $\text{NH}_3$
- $\text{NH}_2^-$
- $\text{NH}_4^+$

### Final del Test

--	--