

Universitat de València  
ETSE

**Tema 9**  
**Meales alcalinos**

**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 Text.

### Inicio del Test

1. ¿Cuál de los siguientes elementos tiene un punto de fusión inferior?

- Cs       Rb       K       Na       Li

2. Todos los metales alcalinos reaccionan con el agua. ¿Cuál de ellos es el que lo hace más suavemente?

- Li       Na       K       Rb       Cs

3. ¿Cuál de los siguientes elementos reacciona con el nitrógeno a temperatura ambiente?

- Li       K       Na       Rb       Cs

4. El Li y el Na reaccionan con el dióxígeno para dar:

- $\text{Li}_2\text{O}_2(\text{s})$  y  $\text{NaO}_2(\text{s})$   
  $\text{LiO}_2(\text{s})$  y  $\text{Na}_2\text{O}_2(\text{s})$   
  $\text{Li}_2\text{O}(\text{s})$  y  $\text{Na}_2\text{O}(\text{s})$   
  $\text{Li}_2\text{O}(\text{s})$  y  $\text{Na}_2\text{O}_2(\text{s})$   
  $\text{LiO}_2(\text{s})$  y  $\text{Na}_2\text{O}(\text{s})$

5. El principal producto de reacción entre el potasio y el dióxígeno es:

- $\text{K}_2\text{O}(\text{s})$         $\text{KO}_2(\text{s})$         $\text{K}_2\text{O}_2(\text{s})$         $\text{KOH}(\text{s})$         $\text{K}_2\text{O}_3(\text{s})$

6. ¿Cuál de los siguientes grupos de elementos forma el superóxido cuando reacciona con el dióxígeno?

- Li y Na       Na, K, y Rb       K, Rb, y Cs       Li, Na, y K       Na, Rb, y Cs

7. La reacción entre el superóxido de potasio y el vapor de agua produce:

- $\text{H}_2(\text{g})$         $\text{K}_2\text{O}(\text{s})$         $\text{H}_2\text{O}_2(\text{l})$         $\text{O}_2(\text{g})$         $\text{KHCO}_3(\text{s})$

8. El sulfato sódico se obtiene por la reacción entre:

- $\text{HCl}(\text{g})$  y  $\text{NaHSO}_4(\text{s})$   
  $\text{MnSO}_4(\text{s})$  y  $\text{NaCl}(\text{s})$   
  $\text{H}_2\text{SO}_4(\text{l})$  y  $\text{NaCl}(\text{s})$   
  $\text{NaHSO}_4(\text{s})$  y  $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$   
  $\text{SO}_2(\text{g})$  y  $\text{H}_2\text{O}(\text{l})$

### Final del Test

--	--