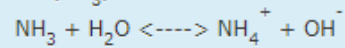


En este equilibrio el amoníaco (NH_3) es un ácido:



Seleccione una:

- Verdadero
 Falso

Indicar qué DOS de las siguientes sustancias son sales:

Seleccione una o más de una:

- AlCl_3
 NaCl
 NaOH
 NH_3
 KOH
 HCl

Indicar cuáles de las siguientes disoluciones son básicas:

Hay más de una respuesta correcta

Seleccione una o más de una:

- $[\text{OH}^-] = 1,7 \cdot 10^{-4}$
 $[\text{OH}^-] = 1,7 \cdot 10^{-9}$
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 9,1 \cdot 10^{-10}$
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 3,3 \cdot 10^{-8}$
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 1,0 \cdot 10^{-7}$
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 5,2 \cdot 10^{-3}$

Indicar cuáles de las siguientes sustancias son básicas:

Hay más de una respuesta correcta

Seleccione una o más de una:

- CH_3COOH
 H_2SO_4
 HCl
 $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 KOH
 NH_3