

SOLUBILIDAD DE ÁCIDOS, SALES Y BASES EN EL AGUA

| Nombre del anión o ion | Cationes | H ⁺ | Li ⁺ | NH ₄ ⁺ | K ⁺ | Na ⁺ | Ag ⁺ | Ba ²⁺ | Ca ²⁺ | Mg ²⁺ | Mn ²⁺ | Zn ²⁺ | Ni ²⁺ | Sn ²⁺ | Pb ²⁺ | Cu ²⁺ | Hg ²⁺ | Sr ²⁺ | Sr ²⁺ | Fe ²⁺ | Fe ³⁺ | Al ³⁺ | Cr ³⁺ |
|------------------------|--|----------------|-----------------|------------------------------|----------------|-----------------|-----------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|------------------|
| | | HIDRÓXIDO | OH ⁻ | P | P | P | P | P | - | P | M | I | I | I | I | I | I | I | - | M | I | I | I |
| FLUORURO | F ⁻ | P | P | P | P | P | P | M | I | I | P | P | P | P | I | P | - | I | I | I | I | M | I |
| CLORURO | Cl ⁻ | P | P | P | P | P | I | P | P | P | P | P | P | P | M | P | P | P | P | P | P | P | P |
| BROMURO | Br ⁻ | P | P | P | P | P | I | P | P | P | P | P | P | P | M | P | M | P | P | P | P | P | P |
| YODURO | I ⁻ | P | P | P | P | P | I | P | P | P | P | P | P | M | I | ? | I | P | P | P | ? | P | ? |
| SULFURO | S ²⁻ | P | P | P | P | P | I | - | - | - | I | I | I | I | I | I | I | I | I | - | - | - | - |
| HIDROGENOSULFURO | HS ⁻ | P | P | P | P | P | ? | P | P | P | ? | ? | ? | ? | ? | ? | ? | P | ? | ? | ? | ? | ? |
| SULFITO | SO ₃ ²⁻ | P | P | P | P | P | M | I | I | M | ? | M | I | ? | I | ? | I | I | I | ? | ? | ? | - |
| SULFATO | SO ₄ ²⁻ | P | P | P | P | P | M | I | M | P | P | P | P | P | I | P | - | I | P | P | P | P | P |
| HIDROGENOSULFATO | HSO ₄ ⁻ | P | P | P | P | P | ? | ? | ? | ? | ? | ? | ? | ? | I | ? | ? | - | ? | ? | ? | ? | ? |
| NITRATO | NO ₃ ⁻ | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | - | P | P | P | P | P | P | P | P | P |
| NITRITO | NO ₂ ⁻ | P | P | P | P | P | M | P | P | P | ? | ? | P | ? | ? | ? | ? | P | ? | ? | ? | ? | ? |
| FOSFATO | PO ₄ ³⁻ | P | I | - | P | P | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I | I |
| HIDROGENOFOSFATO | HPO ₄ ²⁻ | P | ? | P | P | P | ? | I | I | M | I | ? | ? | I | M | ? | ? | I | I | ? | ? | ? | ? |
| DIHIDROGENOFOSFATO | H ₂ PO ₄ ⁻ | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | ? | ? | - | ? | ? | P | P | ? | ? | ? | ? |
| CARBONATO | CO ₃ ²⁻ | P | P | P | P | P | I | I | I | I | I | I | P | ? | I | I | I | I | I | - | ? | ? | ? |
| HIDROGENOCARBONATO | HCO ₃ ⁻ | P | P | P | P | P | ? | P | P | P | ? | ? | ? | ? | P | ? | ? | P | P | ? | ? | ? | ? |
| ACETATO | CH ₃ COO ⁻ | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | - | P | P | P | P | P | - | - | - | P |
| SILICATO | SiO ₃ ²⁻ | I | I | ? | P | P | ? | I | I | I | I | I | ? | ? | I | ? | ? | I | I | ? | ? | ? | ? |
| PERMANGANATO | MnO ₄ ⁻ | P | P | P | P | P | ? | P | P | P | ? | P | ? | ? | ? | ? | ? | P | ? | ? | ? | P | ? |
| DICROMATO | Cr ₂ O ₇ ²⁻ | P | P | P | P | P | I | M | P | ? | ? | ? | ? | ? | M | ? | I | I | ? | P | P | ? | ? |
| CROMATO | CrO ₄ ²⁻ | P | P | P | P | P | I | I | P | P | I | I | I | I | I | I | I | I | ? | I | I | ? | ? |
| CLORATO | ClO ₃ ⁻ | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | ? | P | P | P | P | ? | ? | ? | P | P |
| PERCLORATO | ClO ₄ ⁻ | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | P | ? | P | P | P | P | P | P | P | P | P |

- P** – soluble (se disuelven más de 1 g en 100 g de H₂O)
- I** – insoluble (se disuelven 0,01 g o menos en 100 g de agua)
- ?** – no hay información confiable sobre la existencia del compuesto
- M** – poco soluble (se disuelven de 0,1 a 1 g en 100 g de H₂O)
- – en el medio acuoso se descomponen



SERIE DE ACTIVIDAD DE LOS METALES / SERIE ELECTROQUÍMICA DE TENSIONES

Li Rb K Ba Sr Ca Na Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb (H₂) Sb Bi Cu Hg Ag Pt Au

la actividad de los metales disminuye →