

**COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C**

| Nome del soluto         | Formula  | K <sub>ps</sub>         |
|-------------------------|--|-------------------------|
| Composti dell'alluminio | Al(OH) <sub>3</sub>                                    | 1,9 · 10 <sup>-33</sup> |
|                         | AlPO <sub>4</sub>                                      | 1,3 · 10 <sup>-20</sup> |
| Composti dell'argento   | Ag <sub>2</sub> AsO <sub>4</sub>                       | 1,1 · 10 <sup>-20</sup> |
|                         | AgBr   | 3,3 · 10 <sup>-13</sup> |
|                         | Ag <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>                        | 8,1 · 10 <sup>-12</sup> |
|                         | AgCl   | 1,8 · 10 <sup>-10</sup> |
|                         | Ag <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>                       | 9,0 · 10 <sup>-12</sup> |
|                         | AgCN   | 1,2 · 10 <sup>-16</sup> |
|                         | Ag <sub>2</sub> O (Ag <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup> ) | 2,0 · 10 <sup>-8</sup>  |
|                         | AgI  | 1,5 · 10 <sup>-16</sup> |
|                         | Ag <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>                        | 1,3 · 10 <sup>-20</sup> |
|                         | Ag <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>                        | 1,5 · 10 <sup>-14</sup> |
|                         | Ag <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>                        | 1,7 · 10 <sup>-5</sup>  |
|                         | Ag <sub>2</sub> S                                      | 6,0 · 10 <sup>-51</sup> |
|                         | AgSCN  | 1,0 · 10 <sup>-12</sup> |
| Composti del bario      | BaCO <sub>3</sub>                                      | 8,1 · 10 <sup>-9</sup>  |
|                         | BaC <sub>2</sub> O <sub>4</sub> · 2 H <sub>2</sub> O   | 1,1 · 10 <sup>-7</sup>  |
|                         | BaCrO <sub>4</sub>                                     | 2,0 · 10 <sup>-10</sup> |
|                         | BaF <sub>2</sub>                                       | 1,7 · 10 <sup>-6</sup>  |
|                         | Ba(OH) <sub>2</sub> · 8 H <sub>2</sub> O               | 5,0 · 10 <sup>-3</sup>  |
|                         | Ba <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>        | 1,3 · 10 <sup>-29</sup> |
|                         | BaSeO <sub>4</sub>                                     | 2,8 · 10 <sup>-11</sup> |
|                         | BaSO <sub>3</sub>                                      | 8,0 · 10 <sup>-7</sup>  |
|                         | BaSO <sub>4</sub>                                      | 1,1 · 10 <sup>-10</sup> |
| Composti del cadmio     | CdCO <sub>3</sub>                                      | 2,5 · 10 <sup>-14</sup> |
|                         | Cd(CN) <sub>2</sub>                                    | 1,0 · 10 <sup>-8</sup>  |
|                         | Cd <sub>2</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ]                 | 3,2 · 10 <sup>-17</sup> |
|                         | Cd(OH) <sub>2</sub>                                    | 1,2 · 10 <sup>-14</sup> |
|                         | CdS  | 8,0 · 10 <sup>-28</sup> |
| Composti del calcio     | CaCO <sub>3</sub>                                      | 3,8 · 10 <sup>-9</sup>  |
|                         | CaCrO <sub>4</sub>                                     | 7,1 · 10 <sup>-4</sup>  |
|                         | CaF <sub>2</sub>                                       | 3,9 · 10 <sup>-11</sup> |
|                         | Ca(OH) <sub>2</sub>                                    | 7,9 · 10 <sup>-6</sup>  |
|                         | CaHPO <sub>4</sub>                                     | 2,7 · 10 <sup>-7</sup>  |
|                         | Ca(H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>       | 1,0 · 10 <sup>-3</sup>  |
|                         | Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>        | 1,0 · 10 <sup>-25</sup> |
|                         | CaSO <sub>3</sub> · 2 H <sub>2</sub> O                 | 1,3 · 10 <sup>-8</sup>  |
|                         | CaSO <sub>4</sub> · 2H <sub>2</sub> O                  | 2,4 · 10 <sup>-5</sup>  |
| Composti del cromo      | Cr(OH) <sub>3</sub>                                    | 6,7 · 10 <sup>-31</sup> |
|                         | CrPO <sub>4</sub>                                      | 2,4 · 10 <sup>-23</sup> |
| Composti del cobalto    | CoCO <sub>3</sub>                                      | 8,0 · 10 <sup>-13</sup> |
|                         | Co(OH) <sub>2</sub>                                    | 2,5 · 10 <sup>-16</sup> |
|                         | Co(OH) <sub>3</sub>                                    | 4,0 · 10 <sup>-45</sup> |

**COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C**

| Nome del soluto        | Formula   | K <sub>ps</sub>         |
|------------------------|---|-------------------------|
| Composti del ferro     | FeCO <sub>3</sub>                               | 3,5 · 10 <sup>-11</sup> |
|                        | Fe(OH) <sub>2</sub>                             | 7,9 · 10 <sup>-15</sup> |
|                        | FeS   | 6,0 · 10 <sup>-19</sup> |
|                        | Fe(OH) <sub>3</sub>                             | 6,3 · 10 <sup>-38</sup> |
|                        | Fe <sub>2</sub> S <sub>3</sub>                  | 1,0 · 10 <sup>-88</sup> |
| Composti del magnesio  | MgC <sub>2</sub> O <sub>4</sub>                 | 8,6 · 10 <sup>-5</sup>  |
|                        | MgF <sub>2</sub>                                | 6,4 · 10 <sup>-9</sup>  |
|                        | Mg(OH) <sub>2</sub>                             | 1,5 · 10 <sup>-11</sup> |
| Composti del manganese | MnCO <sub>3</sub>                               | 1,8 · 10 <sup>-11</sup> |
|                        | Mn(OH) <sub>2</sub>                             | 4,6 · 10 <sup>-14</sup> |
|                        | MnS   | 3,0 · 10 <sup>-14</sup> |
|                        | Mn(OH) <sub>3</sub>                             | 1,0 · 10 <sup>-36</sup> |
| Composti del mercurio  | Hg <sub>2</sub> Br <sub>2</sub>                 | 1,3 · 10 <sup>-22</sup> |
|                        | Hg <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>                 | 8,9 · 10 <sup>-17</sup> |
|                        | Hg <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>                 | 1,1 · 10 <sup>-18</sup> |
|                        | Hg <sub>2</sub> CrO <sub>4</sub>                | 5,0 · 10 <sup>-9</sup>  |
|                        | Hg <sub>2</sub> I <sub>2</sub>                  | 4,5 · 10 <sup>-29</sup> |
|                        | Hg <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>                 | 6,8 · 10 <sup>-7</sup>  |
|                        | Hg <sub>2</sub> S                               | 5,8 · 10 <sup>-44</sup> |
|                        | Hg(CN) <sub>2</sub>                             | 3,0 · 10 <sup>-23</sup> |
|                        | Hg(OH) <sub>2</sub>                             | 2,5 · 10 <sup>-26</sup> |
|                        | HgI <sub>2</sub>                                | 4,0 · 10 <sup>-29</sup> |
|                        | HgS   | 2,0 · 10 <sup>-53</sup> |
| Composti del nichel    | NiCO <sub>3</sub>                               | 6,6 · 10 <sup>-9</sup>  |
|                        | Ni(CN) <sub>2</sub>                             | 3,0 · 10 <sup>-23</sup> |
|                        | Ni(OH) <sub>2</sub>                             | 2,8 · 10 <sup>-16</sup> |
| Composti dell'oro      | AuBr  | 5,0 · 10 <sup>-17</sup> |
|                        | AuCl  | 2,0 · 10 <sup>-13</sup> |
|                        | AuI   | 1,6 · 10 <sup>-23</sup> |
|                        | AuBr <sub>3</sub>                               | 4,0 · 10 <sup>-36</sup> |
|                        | AuCl <sub>3</sub>                               | 3,2 · 10 <sup>-25</sup> |
|                        | Au(OH) <sub>3</sub>                             | 1,0 · 10 <sup>-53</sup> |
|                        | AuI <sub>3</sub>                                | 1,0 · 10 <sup>-46</sup> |
| Composti del piombo    | PbBr <sub>2</sub>                               | 6,3 · 10 <sup>-6</sup>  |
|                        | PbCO <sub>3</sub>                               | 1,5 · 10 <sup>-13</sup> |
|                        | PbCl <sub>2</sub>                               | 1,7 · 10 <sup>-5</sup>  |
|                        | PbCrO <sub>4</sub>                              | 1,8 · 10 <sup>-14</sup> |
|                        | PbF <sub>2</sub>                                | 3,7 · 10 <sup>-8</sup>  |
|                        | Pb(OH) <sub>2</sub>                             | 2,8 · 10 <sup>-16</sup> |
|                        | PbI <sub>2</sub>                                | 8,7 · 10 <sup>-9</sup>  |
|                        | Pb <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> | 3,0 · 10 <sup>-44</sup> |

**COSTANTI DI SOLUBILITÀ DI SALI POCO SOLUBILI A 25°C**

| Nome del soluto         | Formula  | K <sub>ps</sub>       |
|-------------------------|--|-----------------------|
|                         | PbSO <sub>4</sub>                                      | 1,8 10 <sup>-8</sup>  |
|                         | PbS  | 3,0 10 <sup>-28</sup> |
| Composti del rame       | CuBr   | 5,3 10 <sup>-9</sup>  |
|                         | CuCl   | 1,9 10 <sup>-7</sup>  |
|                         | CuCN   | 3,2 10 <sup>-20</sup> |
|                         | Cu <sub>2</sub> O (Cu <sup>+</sup> + OH <sup>-</sup> ) | 1,0 10 <sup>-14</sup> |
|                         | CuI  | 5,1 10 <sup>-12</sup> |
|                         | Cu <sub>2</sub> S                                      | 2,0 10 <sup>-48</sup> |
|                         | Cu <sub>3</sub> (AsO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>       | 7,6 10 <sup>-36</sup> |
|                         | CuCO <sub>3</sub>                                      | 2,5 10 <sup>-10</sup> |
|                         | Cu(OH) <sub>2</sub>                                    | 1,6 10 <sup>-19</sup> |
|                         | CuS  | 6,0 10 <sup>-37</sup> |
| Composti dello stagno   | Sn(OH) <sub>2</sub>                                    | 2,0 10 <sup>-26</sup> |
|                         | SnI <sub>2</sub>                                       | 1,0 10 <sup>-4</sup>  |
|                         | SnS  | 1,0 10 <sup>-26</sup> |
|                         | Sn(OH) <sub>4</sub>                                    | 1,0 10 <sup>-57</sup> |
|                         | SnS <sub>2</sub>                                       | 1,0 10 <sup>-70</sup> |
| Composti dello stronzio | SrCO <sub>3</sub>                                      | 9,4 10 <sup>-10</sup> |
|                         | SrCrO <sub>4</sub>                                     | 3,6 10 <sup>-5</sup>  |
|                         | Sr <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>        | 1,0 10 <sup>-31</sup> |
|                         | SrSO <sub>3</sub>                                      | 4,0 10 <sup>-8</sup>  |
|                         | SrSO <sub>4</sub>                                      | 2,8 10 <sup>-7</sup>  |
| Composti dello zinco    | ZnCO <sub>3</sub>                                      | 1,5 10 <sup>-11</sup> |
|                         | Zn(CN) <sub>2</sub>                                    | 8,0 10 <sup>-12</sup> |
|                         | Zn(OH) <sub>2</sub>                                    | 4,5 10 <sup>-17</sup> |
|                         | Zn <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>        | 9,1 10 <sup>-33</sup> |
|                         | ZnS  | 2,0 10 <sup>-25</sup> |