

Sono sempre solubili sali di:

- metalli alcalini e ione  $\text{NH}_4^+$
- nitrati perclorati e acetati

Sono per lo più solubili sali di:

- cloruri, bromuri e ioduri tranne quelli di  $\text{Ag}^+$  e  $\text{Pb}^{2+}$
- solfati tranne quelli di  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Sr}^{2+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$  e  $\text{Pb}^{2+}$

Sono per lo più insolubili sali di:

- solfuri e idrossidi tranne che dei gruppi I-II e  $\text{NH}_4^+$
- carbonati e fosfati tranne che del gruppo I e  $\text{NH}_4^+$

Composti solubili	Composti insolubili
<ul style="list-style-type: none"><li>• Tutti i cloruri (<math>\text{Cl}^-</math>), i bromuri (<math>\text{Br}^-</math>) e gli ioduri (<math>\text{I}^-</math>) sono solubili, tranne quelli di <math>\text{Ag}^+</math>, <math>\text{Pb}^{2+}</math> e <math>\text{Hg}_2^{2+}</math>.</li><li>• Tutti i solfati (<math>\text{SO}_4^{2-}</math>) sono solubili, tranne quelli di <math>\text{Ca}^{2+}</math>, <math>\text{Sr}^{2+}</math>, <math>\text{Ba}^{2+}</math>, <math>\text{Pb}^{2+}</math> e <math>\text{Hg}_2^{2+}</math>.</li><li>• Tutti i sali contenenti <math>\text{NO}_3^-</math>, <math>\text{ClO}_3^-</math>, <math>\text{ClO}_4^-</math>, e <math>\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-</math> sono solubili con poche eccezioni.</li><li>• Tutti i composti dei metalli alcalini sono solubili, tranne alcuni composti del litio.</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Tutti i composti contenenti gli ioni <math>\text{CO}_3^{2-}</math>, <math>\text{PO}_4^{3-}</math>, <math>\text{SO}_3^{2-}</math> e <math>\text{S}^{2-}</math> sono insolubili, tranne quelli di <math>\text{NH}_4^+</math> e dei metalli alcalini (gruppo IA).</li><li>• Tutti gli ossidi metallici e gli idrossidi sono insolubili, tranne quelli dei metalli alcalini; quelli di <math>\text{Ca}^{2+}</math>, <math>\text{Sr}^{2+}</math> e <math>\text{Ba}^{2+}</math> sono debolmente solubili.</li></ul>