

Tabel Kelarutan

No	Garam	Kelarutan dalam Air		Kelarutan dalam Asam	
		Mudah Larut	Sukar Larut	Mudah Larut	Sukar Larut
1	Nitrit NO_2^-	Lainnya	$AgNO_2$		
2	Nitrat NO_3^-	Semua	-	Semua	-
3	Klorat ClO_3^-	Semua	-		
4	Asetat CH_3COO^-	Semua	-		
5	Bromat BrO_3^-	Semua	-		
6	Iodat IO_3^-	Semua	-		
7	Fluorida F^-	Semua	-		
8	Halida $X^- = Cl^-, Br^-, I^-$	Lainnya	AgX Hg_2X_2 PbX_2 CuX HgI_2	Lainnya	AgX Hg_2X_2 PbX_2 CuX HgI_2
9	Sulfat SO_4^{2-}	Lainnya	$BaSO_4$ $CaSO_4$ $PbSO_4$ Ag_2SO_4 $SrSO_4$	Lainnya	$BaSO_4$ $CaSO_4$ $PbSO_4$ Ag_2SO_4 $SrSO_4$
10	Kromat CrO_4^{2-}	Lainnya	$BaCrO_4$ Ag_2CrO_4 $PbCrO_4$ $SrCrO_4$		
11	$X =$ Sulfit SO_3^{2-} Karbonat CO_3^{2-} Fosfat PO_4^{3-} Fosfit PO_3^{3-} Silikat SiO_3^{2-} Arsenat AsO_4^{3-} Arsenit AsO_3^{3-} Manganat MnO_4^{2-} Permanganat MnO_4^- Borat BO_3^{3-} Oksalat $C_2O_4^{2-}$	Garam X dengan kation Na^+, K^+ , atau NH_4^+	Lainnya	Semua	-
12	Sulfida S^{2-}	Na_2S K_2S $(NH_4)_2S$ MgS CaS SrS BaS	Lainnya	Na_2S K_2S $(NH_4)_2S$ MgS CaS SrS BaS FeS ZnS MnS	Lainnya

13	Sianida CN^-	$NaCN$ KCN NH_4CN $Mg(CN)_2$ $Ca(CN)_2$ $Sr(CN)_2$ $Ba(CN)_2$	Lainnya		
14	Basa OH^-	Semua logam alkali NH_4OH $Ca(OH)_2$ $Ba(OH)_2$ $Sr(OH)_2$	Lainnya		
15	Asam H^+	Lainnya	H_2S H_2SiO_3		

Senyawa-senyawa Hipotetis

Berikut adalah senyawa-senyawa yang tidak stabil dan peruraiannya.

- Asam
 - $H_2CO_3 \rightarrow H_2O_{(l)} + CO_{2(g)}$
 - $2HNO_2 \rightarrow H_2O_{(l)} + NO_{(g)} + NO_{2(g)}$
 - $H_2SO_3 \rightarrow H_2O_{(l)} + SO_{2(g)}$
 - $H_2S_2O_3 \rightarrow H_2O_{(l)} + S_{(s)} + SO_{2(g)}$
- Basa
 - $NH_4OH \rightarrow H_2O_{(l)} + NH_{3(g)}$
 - $2AgOH \rightarrow Ag_2O_{(s)} + H_2O_{(l)}$
 - $Hg(OH)_2 \rightarrow HgO_{(s)} + H_2O_{(l)}$
- Garam
 - $2FeI_3 \rightarrow 2FeI_{2(aq)} + I_{2(s)}$
 - $2CuI_2 \rightarrow 2CuI_{(s)} + I_{2(s)}$

Oksida Asam dan Asam

Oksida Asam	Asam
SO_2	H_2SO_3
SO_3	H_2SO_4
N_2O_3	HNO_2
N_2O_5	HNO_3
P_2O_3	H_3PO_3
P_2O_5	H_3PO_4
CO_2	H_2CO_3
Cl_2O_4	$HClO_4$

Reaksi Larutan

1. **Asam + Basa \rightarrow Garam + Air**
2. **Oksida Basa + Asam \rightarrow Garam + Air**
3. **Oksida Asam + Basa \rightarrow Garam + Air**
4. **Oksida Asam + Oksida Basa \rightarrow Garam**
5. **Amonia + Asam \rightarrow Garam Amonium**
6. **Garam 1 + Asam 1 \rightarrow Garam 2 + Asam 2**

Syarat:

- Garam 2 mengendap / tidak stabil, atau
- Asam 2 tidak stabil / lebih lemah dari Asam 1

7. **Garam 1 + Basa 1 \rightarrow Garam 2 + Basa 2**

Syarat:

- Garam 2 mengendap / tidak stabil, atau
- Basa 2 mengendap

8. **Garam 1 + Garam 2 \rightarrow Garam 3 + Garam 4**

Syarat:

- Garam 3 mengendap / tidak stabil, atau
- Garam 4 mengendap / tidak stabil

9. **Logam + Asam Non-Oksidator \rightarrow Garam + H₂**

Syarat:

- Logam berada di sebelah kiri dari (H) di deret Volta (Loga, selain Cu, Hg, Ag, Pt, Au)

10. **Logam + Asam Oksidator \rightarrow Garam + Air + Gas**

Syarat:

- Logam selain Pt dan Au

Asam Oksidator	Gas
<i>HNO</i> ₃ encer	<i>NO</i>
<i>HNO</i> ₃ pekat	<i>NO</i> ₂
<i>H</i> ₂ <i>SO</i> ₄ pekat	<i>SO</i> ₂

11. **Logam + Akuaregia (HCl pekat + HNO₃) \rightarrow Garam Klorida + Air + NO**

Syarat:

- Logam apapun bereaksi

12. **Logam 1 + Ion Logam 2 \rightarrow Ion Logam 1 + Logam 2**

Syarat:

- Logam 1 berada di sebelah kiri dari Logam 2 di deret Volta

