无机化合物颜色表

卤族(VIIA):

G: F₂ 浅黄; Cl₂ 黄绿; l₂ 紫(蒸汽); (CN)₂ 无色;

BrF 红棕: BrCl 红: Cl₂O 黄红: Cl₀2 黄: Br₂O 深棕.

L: Br₂ 红棕; (SCN)₂ 黄(油状); BrF₃ 浅黄绿; IBr₃ 棕;

Cl₂O₆ 暗红; Cl₂O₇ 无色(油状); HClO₄ 无色(粘稠状).

S: I₂ 紫黑; ICI 暗红; IBr 暗灰; IF₃ 黄; ICI₃ 橙;

I₂O₅ 白; I₂O₄ 黄(离子cr); I₄O₉ 黄(离子cr); (SCN)n 砖红(s).

氧族(VIA):

G: O₂ 无色; O₃低浓度 无色 O₃高浓度 淡蓝(鱼腥味); S₂ 黄(高温 上浅下深);

H₂S 无色; H₂Se 无色; H₂Te 无色; SO₂ 无色.

L: H₂O 无色; H₂O₂₄ 淡蓝(粘稠);

H₂SO₄⁴ 无色; SO₃² 无色; SO₄² 无色; SeO₂ 橙(加热); TeO₂ 深红(加热).

S: S 淡黄; Se 灰 褐; Te 无色金属光泽;

可溶 Na₂S (NH₄)₂S BaS 白

稀HCI ZnS 白; MnS 肉红; FeS 黑 <u>浓HCI</u> PbS 黑; CdS 黄; Sb₂S₃ 橘红

HNO₃ Ag₂S 黑; CuS 黑 <u>王水</u> HgS_{流淀} 黑; HgS_{朱砂} 红

SeBr₂ 红; SeBr₄ 黄; TeBr₂ 棕; TeBr₄ 橙; Tel₄ 灰黑;

SeO₂ 白(易挥发); TeO₂ 白(加热变黄); PoO_{2個} 黄(cF) PoO_{2個} 红(tP); H₂TeO₃ 白; SO₃ 无色(m.p.335K); SeO₃ 无色(易潮解); TeO₃ 橙; H₆TeO₆ 无色.

卤化硫:

G: SF₄ SF₂ S₂F₂ 无色.

<u>L:</u> SF₆ S₂F₁₀ 无色; SCI₄ 淡黄; SCI₂ 樱桃红; S₂CI₂ 金黄; S₂Br₂ 红。SOCI₂ 无色(发烟); SO₂CI₂ 无色(发烟).

氮族(VA):

G: N₂ NO 无色; N₂O 无色(甜); NO₂ 红棕;

NH_{3@} PH_{3@} AsH_{3@} SbH₃ BiH₃ 无色(稳定性递降); P₂H_{4聚®}

L: N₂H₄ 无色; HN₃ 无色; NH₂OH 无色; e(NH₃)_n 蓝;

HNO_{3发烟硝酸} 红棕; NO₃ 无色; HNO₃-3HCI_{±*} 浅黄(氯气味); PhNO₂ 黄色(油状);

PX₃ 无色; H₃PO_{4#} 无色(粘稠状); AsX₃ (F CI Br) 无色。

<u>S:</u> P 白 红 黑; As 灰; Sb 银白; Bi 银白(略显红);

 N_2O_3 蓝(低温); N_2O_5 白; 铵盐 无色; 氮化金属 白;

P₄O₆ 白; P₄O₁₀ 白; PBr₃ 黄; PI₃ 红; PCI₅ 无色;

P₄S_x 黄; P₄S₆ 灰黄; P₄S₁₀ 淡黄; H₄P₂O₇ 无色(玻璃状); H₃PO₂ 白;

As₄O₆ 白; As₂O₅ 白; As₃ 红; As₄S_{4##} 桔红; As₄S_{6##} 黄; As₂S₅ 淡黄;

Sb₂O_{3錄年 錄白} 白(cP) Sb₄O_{6方錄矿} 银灰(oP); Sb(OH)₃ 白↓; Sb₂O₅ 淡黄;

Sb₂S₃ 橘红」; Sb₂S₅ 橙黄(只含Sb+3);

SbX₃ (F Cl Br) 白; Sbl₃ 红; SbF₅ 无色(粘稠l); SbCl₅ 无色(油状l)(略显黄);

Bi₂O_{3₩} 淡黄; BiF₃ 灰白; BiCl₃ 白; BiBr₃ 黄; Bil₃ 黑↓; Bi₂S₃ 棕黑;

Ag₃PO₄ 黄; Ag₄P₂O₇ 白; (AgPO₃)_n 白.

卤化氮:

G: NF₃ 无色.

L: NCI₃ 无色。

S: NBr₃•(NH₃)₆ 紫(爆炸性); NI₃•(NH₃)₆ 黑(爆炸性).

碳族(IVA):

G: CO CO2 CH4 CF4 SiH4 SiF4 无色.

L: CCI4 CS2 GeCI4 SnCI4 PbCI4 无色.

<u>S</u>: C_{金刚石} 无色(透明); C_{石墨} 黑色光泽; Si 灰黑光泽; Ge 灰白; Sn 银白; Pb 暗灰; SiO₂ 无色(透明); H₂SiO₃ 无色(透明胶状)↓; Na₂SiF₆ 白(cr); GeO 黑; GeO₂ 白;

SnO 黑; SnO₂ 白; Sn(OH)₂ 白↓;

PbO_{黄丹粉} 黄 红; Pb₂O₃ 橙; Pb₃O_{4红丹粉} 红; PbO₂ 棕黑;

CBr₄ 淡黄; Cl₄ 淡红; Gel₂ 橙; GeBr₂ 黄; GeF₄ 白; GeBr₄ 灰白; Gel₄ 黄; SnF₂ 白; SnCl₂ 白; SnBr₂ 淡黄; Snl₂ 橙; SnF₄ 白; SnBr₄ 无色; Snl₄ 红; PbF₂ 无色」; PbCl₂ 白」; PbBr₂ 白; Pbl₂ 金黄; PbF₄ 无色; PbCl₄ 黄(油状I)(光解);

GeS 红; GeS₂ 白; SnS 褐↓; SnS₂⇔⇔ 金黄↓; PbS 黑↓;

Pb(NO₃)₂ 无色; Pb(Ac)_{2铂糖} 无色(cr)(甜); PbSO₄ 白↓; PbCO₃ 白↓; Pb(OH)₂ 白↓; Pb₃(CO₃)₂(OH)_{2铂白} 白↓; PbCrO_{4β黄} 亮黄↓.

硼族(IIIA):

G: **B**_x**H**_y 无色; **BF**₃ 无色(有窒息气味).

L: BCI₃ 无色(发烟).

S: B_{元定型} 棕(粉末); B_{晶体} 黑灰; Al 银白; Ga 银白(易液化); In 银灰; Tl 银灰; B₂O₃ 透明(玻璃状); H₃BO₃ 无色(片状); BN 白; Na₂B₄O₇•10H₂O 白(cr); NaBO₂ 黄(cr); NaBO₂•H₂O 无色;

Cu(BO₂)₂ 蓝; Ni(BO₂)₂ 绿; NaCo(BO₂)₃ 蓝; (硼砂珠实验)

Al₂O_{3例玉} 白(cr); Al(OH)₃ 白↓; AlF₃ 无色; AlCl₃ 白; AlBr₃ 白; AlI₃ 棕; Ga₂O₃ 白↓; Ga(OH)₃ 白↓; GaBr₃ 白; Gal₃ 黄; In₂O₃ 黄; InBr₃ 白; InI₃ 黄; TIOH 黄; TI₂O 黑; TI₂O₃ 棕黑; TICI 白↓; TIBr 浅黄↓; TII 黄↓; TIBr₃ 黄; TII₃ 黑.

碱土(IIA):

单质:银白 焰色: Ca 砖红; Sr 洋红: Ba 黄绿

氧化物:白

氢氧化物: 白 Be(OH)₂↓ Mg(OH)₂↓.

盐: 多为无色 白色(cr); BeCl₂ 浅黄; BaCrO₄ 黄」;

BeF₂ 白(剧毒易溶); MF_{2粉末} 白 MF_{2晶体} 透明 (Mg Ca Sr Ba) ↓.

碱金属(IA):

<u>单质:</u>银白 <u>焰色:</u>Li 红; Na 黄; K 紫; Rb 紫红; Cs 紫红.

氧化物: Li₂O 白; Na₂O 白; K₂O 淡黄; Rb₂O 亮黄; Cs₂O 橙红;

Na₂O₂ 淡黄; KO₂ 橙黄; RbO₂ 深棕; CsO₂ 深黄; KO₃ 橘红.

氢氧化物: 白 LiOH」

可溶盐: 无色 白色(cr).

不溶盐: LiF Li₂CO₃ Li₃PO₄ LiKFelO₆ Na[Sb(OH)₆] 白

NaZn(UO₂)₃(Ac)₉•H₂O 黄绿;

M₃[Co(NO₂)₆] (K Rb Cs) 亮黄; MBPh₄ MClO₄ 白 M₂PtCl₆ 淡黄; CsAuCl₄ 白 铜副族(IB):

单质: Cu 紫红 暗红; Ag 银白; Au 金黄.

<u>铜: 焰色</u> 绿; **CuF** 红; **CuX** (CI Br I) 白↓; **CuCN** 白↓;

CuF₂ 白; CuCl₂ 棕黄(溶液黄绿); CuBr₂ 棕黑;

Cu₂O 暗红; Cu₂S 黑; CuO 黑↓; CuS 黑↓; CuSO₄ 无色; CuSO₄•5H₂O 蓝; Cu(OH)₂ 淡蓝↓; Cu(OH)₂•CuCO₃ 墨绿;

```
[Cu(H<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>]<sup>2+</sup> 蓝; [CuCl<sub>4</sub>]<sup>2-</sup> 黄; [Cu(OH)<sub>4</sub>]<sup>2-</sup> 蓝紫; [Cu(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]<sup>2+</sup> 深蓝; [Cu(en)<sub>2</sub>]<sup>2+</sup>
深蓝紫; Cu<sub>2</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>] 棕红; 炔铜 红」.
银:_AgOH 白(常温分解); Ag<sub>2</sub>O 黑; 蛋白银<sub>AgNO3演手</sub> 黑↓;
AgF 白(极易溶); AgCl 白」; AgBr 淡黄」; Agl 黄」; Ag<sub>2</sub>S 黑」;
Ag<sub>4</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>] 白↓; Ag<sub>3</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>] 白↓;
Ag* [Ag(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]* [Ag(S<sub>2</sub>O<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sup>3</sup>· [Ag(CN)<sub>2</sub>] 无色。
金: Au<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 黑; AuBr 灰黄」; Aul 淡黄」;
HAuCl<sub>4</sub>•H<sub>2</sub>O 亮黄(cr); KAuCl<sub>4</sub>•5H<sub>2</sub>O 无色(片状); H[Au(NO<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]•H<sub>2</sub>O 黄(cr).
锌副族(IIB):
单质: 银白 (水中Hg沉淀为黑色)
<u>锌:</u> ZnO<sub>ệe</sub> 白」; ZnI<sub>2</sub> 无色; ZnS 白」; ZnCI<sub>2</sub> 白(cr)(极易溶 有酸性);
Zn<sub>2</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>] 白; Zn<sub>3</sub>[Fe(CN)<sub>6</sub>]<sub>2</sub> 黄褐。
镉:_CdO 棕灰↓; CdI₂ 黄; CdS<sub>镉黄</sub> 黄↓.
汞: HgO 大品和 红; HgO 小品和 黄; HgS 流流 黑 HgS 朱敬 红;
Hg<sub>2</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> 无色(cr); Hg<sub>2</sub>Cl<sub>2##</sub> 白↓; HgCl<sub>2##</sub> 白; Hgl<sub>2</sub> 红 黄(微溶);
HgNH<sub>2</sub>Cl 白↓; [OHg<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>]I 红(奈斯勒试剂产物)↓.
ZnS荧光粉:掺Ag 蓝;掺Cu 黄绿;掺Mn 橙.
钛钒过氧化物:
浓H₂SO<sub>4</sub> Ti(O₂)SO<sub>4</sub> · 3H₂O 红(cr)
酸 [Ti(O_2)(OH)(H_2O)_3]^+ Ti(O_2)_2^+ 橙 [V(O_2)_2]^+ [V(O_2)]^{3+}
                                                                                                             红棕
                                                         黄 [VO<sub>2</sub>(O<sub>2</sub>)<sub>2</sub>]<sup>3-</sup>
中 Ti(OOH)(OH)<sub>3</sub>
碱 [Ti(O<sub>2</sub>)<sub>X</sub>O<sub>4-X</sub>]<sup>4-</sup>
                                                        无色 [V(O<sub>2</sub>)<sub>4</sub>]<sup>3-</sup>
                                                                                                              蓝紫
钛副族(IVB):
<u>钛:</u> Ti<sup>3+</sup> 紫红; Ti<sup>4+</sup> 无色; H<sub>2</sub>TiO<sub>3</sub> 白↓; TiO<sub>2ttl</sub> 白 TiO<sub>2ttl</sub> 褐红; (NH<sub>4</sub>)<sub>2</sub>TiCl<sub>6</sub> 黄(cr);
[Ti(H<sub>2</sub>O)<sub>6</sub>]Cl<sub>3</sub> 紫(cr); [Ti(H<sub>2</sub>O)<sub>5</sub>Cl]Cl<sub>2</sub>•H<sub>2</sub>O 绿(cr)
TiCl<sub>3</sub> 紫(cr); TiCl<sub>4</sub> 无色(发烟I).
告 给: MO2 MCI4 (Zr Hf) 白.
钒副族(VB):
<u>钒:</u> V<sup>2+</sup> 紫; V<sup>3+</sup> 绿; VO<sup>2+</sup> 蓝; VO<sub>2</sub><sup>+</sup> 黄; VO<sub>4</sub><sup>3-</sup> 无色; VO 黑; V<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 灰黑;
VO<sub>2</sub> 蓝(s); V<sub>2</sub>O<sub>5</sub> 黄 砖红; V<sub>2</sub>O<sub>5(malk)n</sub> 淡黄(微溶); V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>·nH<sub>2</sub>O 棕红; V<sub>2</sub>S<sub>3</sub> 棕黑;
VF4 绿(s); VCl4 暗棕(l); VBr4 洋红(l).
钒酸根: 随pH降低 无色~橙~深红~淡黄。
铬副族(VIB):
<u>铬:</u> Cr<sup>2+</sup> 蓝; Cr<sup>3+</sup> 紫; Cr(OH)₄ 亮绿; Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup> 橙黄; CrO₄<sup>2-</sup> 黄; CrO<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> 深红(I);
Cr(OH)<sub>3</sub> 灰蓝; Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 绿; CrO<sub>3</sub> 暗红(针状); [CrO(O<sub>2</sub>)<sub>2</sub>]•Et<sub>2</sub>O 蓝;
Na<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> K<sub>2</sub>Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub> 橙红; Ag<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub> 砖红↓; BaCrO<sub>4</sub> 黄↓; PbCrO<sub>4</sub> 黄↓.
Cr<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>•18H<sub>2</sub>O 蓝紫—<sup>加热</sup>→ Cr<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>•6H<sub>2</sub>O 绿—<sup>加热</sup>→ Cr<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> 桃红
[Cr(H<sub>2</sub>O)<sub>4</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]<sup>3+</sup> 紫红; [Cr(H<sub>2</sub>O)<sub>3</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>]<sup>3+</sup> 浅红; [Cr(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]<sup>3+</sup> 橙红;
[Cr(NH<sub>3</sub>)<sub>5</sub>H<sub>2</sub>O]<sup>3+</sup> 橙黄; [Cr(NH<sub>3</sub>)<sub>6</sub>]<sup>3+</sup> 黄.
组 钨: MoO₃ 白; WO₃ 深黄; MoCl₃ 棕; MoCl₅ 绿; MoS₃ 棕↓;
(NH<sub>4</sub>)<sub>3</sub>[MMo<sub>12</sub>O<sub>40</sub>]•6H<sub>2</sub>O (P As) 黄(晶状)↓; H<sub>2</sub>WO<sub>4</sub>•H<sub>2</sub>O 白(胶体).
```

```
锰副族(VIIB):
```

猛: Mn²⁺ 粉红; Mn³⁺ 紫红; MnO₄²⁻ 绿; MnO₄⁻ 紫; MnO₃⁺ 亮绿;

MnO_{方編矿} 绿; MnO_{2软編矿} 黑; Mn₃O_{4編編矿} 褐红 黑; Mn₂O₇ 绿(油状I);

 $Mn(OH)_2 \ \Box \downarrow \xrightarrow{\P^{\leftarrow}} MnO(OH)_2 \ \Leftrightarrow \downarrow;$

MnSO_{4元水} 白(cr); MnCO₃ 白↓; Mn₃(PO₄)₂ 白↓;

MnX₂•6H₂O (F CI Br I NO₃ CIO₄) 粉红; MnS•nH₂O 肉红↓; MnS 深绿;

KMnO₄ 紫红; K₂MnO₄ 绿; K₂[MnF₆] 金黄(cr); Mn₂(CO)₁₀ 金黄(cr).

<u>锝 铼: Tc₂O7 浅黄(分子)(s</u>导电 I不导电); Re₂O7 黄(链状)(s不导电 I导电). 铁系(VIII):

铁:_Fe²⁺ 浅绿; Fe³⁺ 浅紫; [Fe(OH)(H₂O)₅]²⁺ 黄; FeO₄²⁻ 紫红;

FeO 黑; Fe₂O₃ 暗红; Fe(OH)₂ 白↓; Fe(OH)₃ 棕红↓; [Fe(NCS)]²⁺ 血红;

FeCl₃ 棕红(cr); FeSO_{4∞k} 白; FeSO₄•7H₂O_{绿矾} 绿; K₄[Fe(CN)_{6]黄血盐} 黄(cr);

K₃[Fe(CN)₆]_{素曲数} 红(cr); KFe[Fe(CN)₆]_{素無土素 陽氏素} 蓝↓; Fe[Fe(CN)₆] 黑↓;

M₂Fe₆(SO₄)₄(OH)_{12黄铁矾} (NH₄ Na K) 浅黄(cr)(用于除铁);

Fe(C₅H₅)_{2二茂鉄} 橙黄(cr); Fe(CO)₅ 黄(I).

<u>钴:</u> Co²⁺ 粉红; CoO 灰绿; Co₃O₄ 黑; Co(OH)₂ 粉红↓; Co(OH)₃ 棕↓; Co(CN)₂ 红; K₄[Co(CN)₆] 紫(cr); Co₂(CO)₈ 黄(cr); [Co(NCS)₄]²⁻戊酸溶剂 蓝紫;

CoCl₂•6H₂O 粉红 — 325K → CoCl₂•2H₂O 紫红 — 363K → CoCl₂•H₂O 蓝紫 — 393K →

CoCl₂ 蓝 (用于硅胶含水量指示).

<u>镍:_Ni²⁺</u> 亮绿; Ni²⁺ 黄; Ni(OH)₂ 绿↓; Ni(OH)₃ 黑↓; [Ni(NCS)₄]²⁻戊醇溶剂 亮绿; Na₂[Ni(CN)₄] 黄; K₂[Ni(CN)₄] 橙; [Ni(NH₃)₆]²⁺ 紫; Ni(CO)₄ 无色(I).

<u>铂系(VIII):</u>

Os 蓝灰(易挥发); Pdnie 黑; OsO4 白 淡黄(s)(有毒,易挥发);

H₂PtCl₆ 橙红(cr); Na₂PtCl₆ 橙黄(cr); M₂PtCl₆ (K Rb Cs NH₄) 黄↓. 稀有气体(0):

单质:_He Ne Ar Kr Xe Rn无色(微溶于水);

氪: KrF₂ 无色(25℃分解);

氙: XeF₂ XeF₄ XeF₆ 无色(熔沸点递降);

XeOF, XeO₂F₂ XeO₂ 无色; XeO₃ 黄(0℃爆炸);

XeF[RuF₆] Xe₂F₃[AsF₆] XeF₃[SbF₆] XeF₃[Sb₂F₁₁] 黄绿(s);

XeF[Sb₂F₁₁] 黄(s); XeF₅[AsF₆] 白(s); XeF₅[RuF₆] 绿(s).