化学物质基本概念・六・「化学常识」

物质俗名

物质	俗名	物质	俗名
生石灰	CaO	刚玉	$\mathrm{Al_2O_3}$
石灰乳/石灰水/消石灰/熟石灰	${ m Ca(OH)_2}$	漂白粉	$\mathrm{Ca}(\mathrm{ClO})_2 + \mathrm{CaCl}_2$
石灰石/大理石	CaCO_3	84 消毒液	$\mathrm{NaClO} + \mathrm{NaCl}_2$
碱石灰	${ m CaO + NaOH + KOH}$	草木灰	$ m K_2CO_3$
苏打/纯碱	$ m Na_2CO_3$	电石	CaC_2
小苏打	NaHCO_3	冰晶石	$\mathrm{Na_{3}AlF_{6}}$
烧碱/火碱	NaOH	铁锈	${ m Fe_2O_3}\cdot x{ m H_2O}$
胆矾	${ m CuSO_4}\cdot 5{ m H_2O}$	铜锈/铜绿	$\mathrm{Cu}_2(\mathrm{OH})_2\mathrm{CO}_3$
绿矾	${ m FeSO_4}\cdot 7{ m H_2O}$	王水	$3\mathrm{HNO}_3 + \mathrm{H}_2\mathrm{SO}_4$
明矾	$ ext{KAl}(ext{SO}_4)_2 \cdot 12 ext{H}_2 ext{O}$	可燃冰	$\mathrm{CH_4} + \mathrm{H_2O}$.
石膏	${ m CaSO_4}\cdot 2{ m H_2O}$	水煤气	$ m H_2 + CO$
热石膏	$2\mathrm{CaSO_4}\cdot\mathrm{H_2O}$	合成气	$2\mathrm{H}_2 + \mathrm{CO}$
重晶石	BaSO_4	黄铜矿	CuFeS_2
芒硝/朴硝	$ m Na_2SO_4 \cdot 10 H_2O$	倭铅	$\mathrm{Pb_{3}O_{4}}$
石英/脉石	SiO_2	朱砂	HgS
硅胶	${ m SiO}_2 \cdot x { m H}_2{ m O}$	硝石	KNO_3
泡花碱	$ m Na_2SiO_3$	硇水	$\mathrm{As_2O_3}$
水玻璃	$ m Na_2SiO_3$	黑火药	$\mathrm{S} + 2\mathrm{KNO_3} + 3\mathrm{C}$

特殊物质的用途

特殊物质	用途
干冰、AgI 晶体	人工降雨剂
m AgBr	感光剂
K-Na 合金	原子反应堆导热剂
$NaHCO_3$, $Al(OH)_3$	治疗胃酸过多
NaHCO_3	作发酵粉
明矾	净水剂
BaSO_4	钡餐
SO_2	漂白剂、防腐剂
$\mathrm{Ca}(\mathrm{OCl})_2$	消毒、杀菌漂白
$\mathrm{Na_{2}O_{2}}$	供氧剂、漂白剂
$\mathrm{H_2O_2}$	氧化剂、漂白剂、消毒剂
O_3	漂白剂、杀菌剂、吸收紫外线
石膏	水泥硬化调节剂
苯酚	消毒剂
Na ₂ SiO ₃ 溶液	黏合剂、防火剂
乙烯	催熟剂、有机合成基础材料
维生素 C	抗氧化剂

特殊物质	用途
${ m SiO}_2$	光导纤维
Si	半导体、太阳能电池
$ m Na_2FeO_4$	杀菌净水剂
硅胶	干燥剂
Fe 粉	抗氧化剂

物质颜色

焰色反应

Li: 紫红色

Na: 黄色

K: 紫色

Cu: 绿色

Ba: (黄) 绿色

实验现象

 H_2 与 C_2 点燃:苍白色火焰

Na 与 Cl_2 反应: 黄色火焰/白烟

 Cu 与 Cl_2 反应:棕黄色烟

 ${
m Fe}$ 与 ${
m Cl}_2$ 反应:棕褐色烟

铁

Fe 粉:黑色

FeO: 黑色

Fe₂O₃: 红棕色

Fe₃O₄: 黑色

Fe(OH)₂: 白色

Fe(OH)₃: 红褐色

 $\mathrm{Fe}(\mathrm{OH})_2$,在空气中迅速被氧化:白色沉淀,迅速灰绿,最终红褐

Fe³⁺: (棕) 黄色

Fe²⁺: 浅绿色

检验 Fe^{2+} : 加入 $\mathrm{KFe}(\mathrm{CN})_6$ →蓝色沉淀

检验 Fe^{3+} : 加入 KSCN → (血) 红色溶液

卤素

 F_2 : 淡黄绿色(气体)

Cl₂: 黄绿色 (气体)

 Br_2 : 深红棕色 (液体)

 I_2 : 紫黑色 (固体)

氯水:浅黄绿色

溴水: 橙黄色

碘水: 黄色

溴的四氯化碳(或苯)溶液: 橙色

碘的四氯化碳(或苯)溶液:紫色

AgCl: 白色沉淀

AgBr: 淡黄色沉淀

AgI: 黄色沉淀

红

紫红色:单质 Cu

砖红色: Cu₂O、Ag₂CrO₄

红棕色: 气体 NO_2 、液体 Br_2 、固体 Fe_2O_3

红褐色: $Fe(OH)_3$ 、 $Fe(OH)_3$ 胶体

(血) 红色溶液: Fe^{3+} 溶液中加入 KSCN

粉红色: 苯酚放置时间较长被氧化

橙

Cr₂O₇ 溶液: 橙色

 Br_2 在水中显橙黄色,在 CCl_4 (或苯) 中显橙红色

黄

谈黄鱼固体: $S \setminus Na_2O_2 \setminus AgBr$

黄色固体(沉淀): AgI

CrO₄²⁻ 溶液: 黄色

Na 元素的焰色: 黄色

黄蛋白实验:带有苯环的蛋白质与浓硝酸混合加热呈现黄色

绿

 $Cu(OH)_2$:铜绿、铜锈

CoSO₄·7H₂O:绿矾、青矾

 $\mathrm{Fe_5O_4}$ 水溶液($\mathrm{Fe^{2+}}$ 溶液): 浅绿色溶液

 F_2 : 浅黄绿色气体

Cl₂: 黄绿色气体

蓝

淀粉 $+I_2$: 蓝色

 $\mathrm{Cu}(\mathrm{OH})_2$: 蓝色固体(蓝色沉淀)

 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$: 蓝色晶体

CuSO₄ 水溶液: (天) 蓝色

[Cu(NH₃)₄] SO₄·5H₂O: 深蓝色晶体

紫

紫黑色固体: I_2 、 $KMnO_4$

 I_2 溶于 CCl_4 (或是苯):紫色

KMnO₄ 溶液: 紫色溶液

K 元素的焰色: 紫色 (透过蓝色钴玻璃)

苯酚与 ${
m FeCl}_3$ 溶液反应:显紫色

黑

 MnO_2 , Fe %, FeO, Fe $_3O_4$, CuO, C

白

 $BaSO_4$ 、 $PbSO_4$ 、 $CaSO_4$ 、AgCl、 $CaCO_3$ 、 $BaCO_3$ 、 $CaSO_3$ 、 $BaSO_3$ 、 Na_2CO_3 、 $NaHCO_3$ 、 $Mg(OH)_2$ 、 $Al(OH)_3$ 、 $Fe(OH)_2$ 、 H_2SiO_3 、三溴苯酚

酸碱指示剂

酚酞: 无色 \longleftarrow 8.2 - 淡红 -10.0 \longrightarrow 红

石蕊: 红色 \longleftarrow 5 - 紫 -8 \longrightarrow 蓝

甲基橙: 红色 \longleftarrow 3.1- 橙 -4.4 \longrightarrow 黄