# 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	$\mathrm{Ca}(\mathrm{OH})_2$	漂白粉	$\mathrm{Ca}(\mathrm{ClO})_2 + \mathrm{CaCl}_2$
石灰石/大理石	$\mathrm{CaCO}_3$	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	$\mathrm{CaC}_2$
小苏打	$NaHCO_3$	冰晶石	$\mathrm{Na_{3}AlF_{6}}$
烧碱	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	$3\mathrm{HNO_3} + \mathrm{H_2SO_4}$
明矾	$\mathrm{KAl}(\mathrm{SO}_4)_2\cdot 12\mathrm{H}_2\mathrm{O}$	可燃冰	$ m CH_4 + H_2O_\circ$
石膏	${ m CaSO_4}\cdot 2{ m H_2O}$	水煤气	$\mathrm{H_2} + \mathrm{CO}$
热石膏	$2\mathrm{CaSO_4}\cdot\mathrm{H_2O}$	合成气	$2\mathrm{H}_2 + \mathrm{CO}$
重晶石	$\mathrm{BaSO}_4$	黄铜矿	$\mathrm{CuFeS}_2$
芒硝/朴硝	$ m Na_2SO_4  \cdot 10 H_2O$	倭铅	$\mathrm{Pb_3O_4}$
石英/脉石	$\mathrm{SiO}_2$	朱砂	HgS
硅胶	${ m SiO}_2\cdot x{ m H}_2{ m O}$	硝石	$\mathrm{KNO}_3$
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 <sub>3</sub> , Al(OH) <sub>3</sub>	治疗胃酸过多
$\mathrm{NaHCO}_3$	作发酵粉
明矾	净水剂
$\mathrm{BaSO}_4$	钡餐
$\mathrm{SO}_2$	漂白剂、防腐剂

特殊物质	用途
$\mathrm{Ca}(\mathrm{OCl})_2$	消毒、杀菌漂白
$ m Na_2O_2$	供氧剂、漂白剂
$\mathrm{H_2O_2}$	氧化剂、漂白剂、消毒剂
$\mathrm{O}_3$	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 <sub>2</sub> SiO <sub>3</sub> 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
${ m SiO}_2$	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<sub>2</sub>反应: 黄色火焰/白烟

Cu与Cl<sub>2</sub>反应:棕黄色烟

Fe与Cl<sub>2</sub>反应:棕褐色烟

# 铁

Fe粉: 黑色

FeO: 黑色

Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: 红棕色

Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>: 黑色

Fe(OH)<sub>2</sub>: 白色

Fe(OH)3: 红褐色

Fe(OH)2, 在空气中迅速被氧化: 白色沉淀, 迅速灰绿, 最终红褐

Fe<sup>3+</sup>: (棕) 黄色

Fe<sup>2+</sup>: 浅绿色

检验Fe<sup>2+</sup>:加入KFe(CN)<sub>6</sub>→蓝色沉淀

检验Fe<sup>3+</sup>:加入KSCN→(血)红色溶液

### 卤素

F<sub>2</sub>: 淡黄绿色(气体)

Cl<sub>2</sub>: 黄绿色(气体)

Br<sub>2</sub>: 深红棕色 (液体)

I2: 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: Cu<sub>2</sub>O、Ag<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>

红棕色: 气体 $NO_2$ 、液体 $Br_2$ 、固体 $Fe_2O_3$ 

红褐色: Fe(OH)<sub>3</sub>、Fe(OH)<sub>3</sub>胶体

(血) 红色溶液: Fe<sup>3+</sup>溶液中加入KSCN

粉红色: 苯酚放置时间较长被氧化

## 橙

Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub>溶液: 橙色

Br<sub>2</sub>在水中显橙黄色,在CCl<sub>4</sub>(或苯)中显橙红色

### 黄

谈黄鱼固体: S、Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>、AgBr

黄色固体(沉淀): AgI

CrO<sub>4</sub><sup>2-</sup>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)<sub>2</sub>:铜绿、铜锈

CoSO<sub>4</sub>·7H<sub>2</sub>O: 绿矾、青矾

 $Fe_5O_4$ 水溶液( $Fe^{2+}$ 溶液): 浅绿色溶液

F2: 浅黄绿色气体

Cl<sub>2</sub>: 黄绿色气体

## 蓝

淀粉+I2: 蓝色

 $Cu(OH)_2$ : 蓝色固体(蓝色沉淀)

CuSO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O: 蓝色晶体

CuSO<sub>4</sub>水溶液: (天) 蓝色

[Cu(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>]SO<sub>4</sub>·5H<sub>2</sub>O: 深蓝色晶体

### 紫

紫黑色固体: I2、KMnO4

 $I_2$ 溶于 $CCl_4$ (或是苯): 紫色

KMnO<sub>4</sub>溶液: 紫色溶液

K元素的焰色: 紫色(透过蓝色钴玻璃)

苯酚与FeCl3溶液反应:显紫色

# 黑

MnO<sub>2</sub>、Fe粉、FeO、Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>、CuO、C

# 白

BaSO<sub>4</sub>、PbSO<sub>4</sub>、CaSO<sub>4</sub>、AgCl、CaCO<sub>3</sub>、BaCO<sub>3</sub>、CaSO<sub>3</sub>、BaSO<sub>3</sub>、Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>、NaHCO<sub>3</sub>、Mg(OH)<sub>2</sub>、Al(OH)<sub>3</sub>、Fe(OH)<sub>2</sub>、H<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub>、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