

衔接点 01 酸性氧化物和碱性氧化物

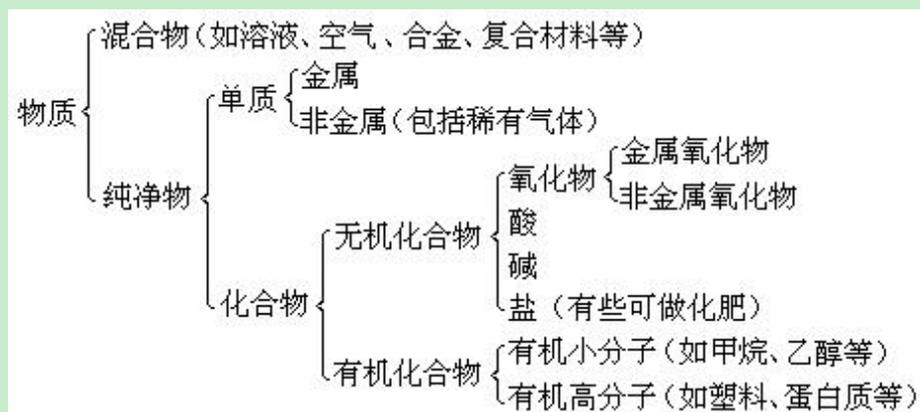
写在前面

经过自己努力和拼搏，我们很多同学顺利进入理想的高中！

恭喜了！

很多学生刚跨入高中阶段时，都信心十足、求知欲旺盛，都有把高中课程学好的愿望。但经过一段时间的学习，他们普遍感觉高中课程并不像初中那样简单易学，特别是理科，更显得枯燥、乏味、抽象。在做习题或实验时，他们常常感到茫然不知从何下手，很多学生的成绩较之初中时期出现了严重的滑坡现象。形成这种现象的原因有多种，其中最主要的原因是由于实行义务教育和素质教育，现行初中教材内容的难度、深度和广度大大降低了，那些在高中学习中经常应用到的知识，都转移到高一阶段补充学习，而在高中《必修1》和《必修2》课本上又没有这些需要补充的知识，这就造成了初高中知识的断层。

先看两张图吧！



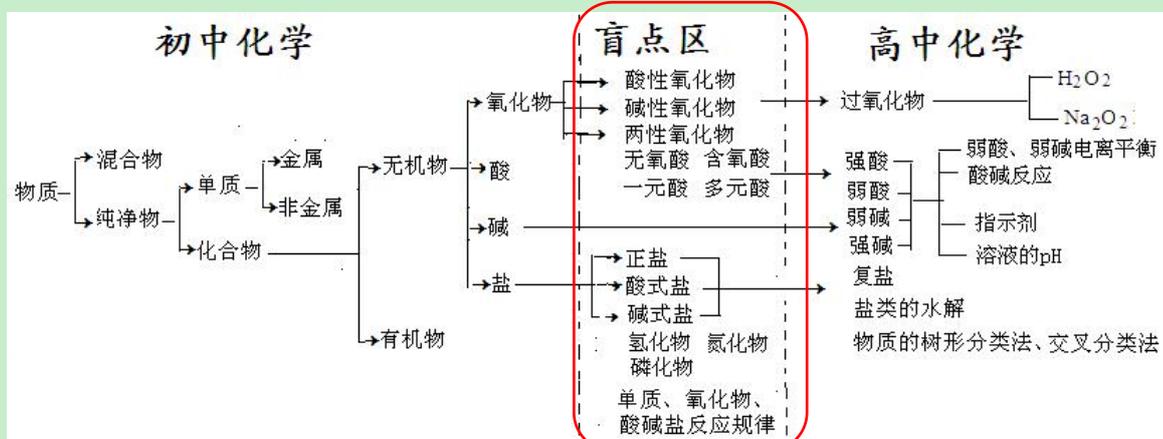
这是初中化学给出的物质分类的树状图



这是高中化学给出的物质分类的树状图

分析初高中的两张物质分类的树状图可以得出：我们在《物质的分类》这一知识中所需要注意和衔接的内容。

下面还是以图形的形式给大家展示：



好吧，我们直入主题！



衔接点 01 酸性氧化物和碱性氧化物

一、酸性氧化物

1.定义:

能与水作用生成相应价态的酸，或与碱作用只生成一种相应价态盐和水的氧化物。

2.概述:

非金属氧化物多数是酸性氧化物，某些过渡元素的高价氧化物(如 CrO_3 、 Mn_2O_7 等)也是酸性氧化物。

酸性氧化物属于酸酐，例如 SO_2 叫亚硫酸酐， SO_3 叫硫酸酐， CO_2 叫碳酸酐，醋酸酐是酸酐但不是酸性氧化物。

注意:

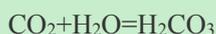
①硝酸的酸酐是 N_2O_5 ，磷酸的酸酐是 P_2O_5 。

②非金属氧化物不一定是酸性氧化物；如： NO 、 CO （不成盐氧化物）， NO_2 、 N_2O_4 、 H_2O 。

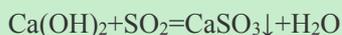
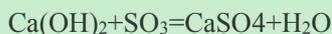
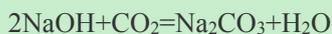
酸性氧化物对应的水化物是含氧酸，如 SO_3 对应的水化物是 H_2SO_4 ， CO_2 对应的水化物是 H_2CO_3 ， SiO_2 对应的水化物是 H_2SiO_3 等。酸性氧化物多数能跟水直接化合生成含氧酸，少数酸性氧化物(SiO_2)不能直接跟水反应。酸性氧化物一般由非金属直接氧化或含氧酸、含氧酸盐受热分解制得。

3.性质:

A. 与水反应生成相应的酸（除了二氧化硅 SiO_2 ，它不与水反应）



B.与碱反应只生成一种盐和水

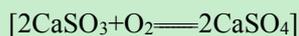


可溶性弱碱氨水，可以跟绝大部分酸性氧化物作用。

例如： $2\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 。

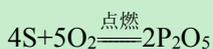
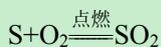
C.与碱性氧化物反应生成含氧酸盐





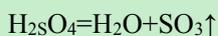
4. 制取:

A. 非金属单质与氧气反应



注意： SO_3 不能由硫和氧气反应直接得到，而是通过 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \xrightleftharpoons[\Delta]{\text{催化剂}} 2\text{SO}_3$ 生成。

B. 含氧酸分解



思考？ P_2O_5 和 N_2O_5 怎么得到？

C. 含氧酸盐的分解



5. 其他酸性氧化物

七氧化二氯(Cl_2O_7)(高氯酸酐)

五氧化二磷(P_2O_5)(磷酸酐)

二氧化硅(SiO_2)(硅酸酐)

二氧化锰(MnO_2)(锰酸酐)

七氧化二锰(Mn_2O_7)(高锰酸酐)

三氧化铬(CrO_3)(铬酸酐)

6. 特例

① 非金属氧化物大多为酸性氧化物，但也不完全是，如一氧化碳(CO)为不成盐氧化物。

② 少部分酸性氧化物为金属氧化物，如七氧化二锰(Mn_2O_7)。

③ 氮氧化物(NO_x)中，只有五氧化二氮(N_2O_5)是酸性氧化物，其余均为不成盐氧化物。

二氧化氮(NO_2)有时会被误认为是酸性氧化物，事实上二氧化氮与碱反应时歧化生成亚硝酸盐和硝酸盐，所以它为不成盐氧化物。

二、碱性氧化物

1. 定义



碱性氧化物是指溶于水而只生成一种碱或与酸反应而成一种盐和水（除了盐和水以外不包括其它物质）的氧化物。

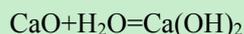
2.概述

碱性氧化物皆为金属的氧化物，它们的碱性差别很大。有些(如钠、钙、镁的氧化物)很容易与水化合并能与所有的酸性物质迅速而完全地起中和作用。而重金属氧化物只是弱碱，难溶于水或不与水作用并只能与较强酸性的物质起中和作用。从碱性氧化物到酸性氧化物有个过渡，即某些两性氧化物（如氧化铝）就既表现酸性也表现碱性。

碱性氧化物包括活泼金属氧化物和其它金属的低价氧化物，如 Na_2O 、 CaO 、 BaO 和 CrO 。碱性氧化物的对应水化物是碱。例如， CaO 对应的水化物是 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ， Na_2O 对应的水化物是 NaOH 。

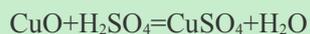
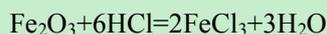
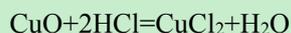
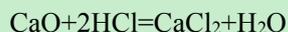
3.性质

A. 与水反应生成相应的碱



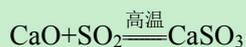
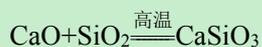
记住：能与水直接反应生成对应的强碱的碱性氧化物只有 Na_2O 、 K_2O 、 CaO 、 BaO

B. 与酸反应只生成一种盐和水



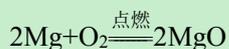
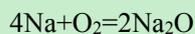
思考： Na_2O_2 是碱性氧化物吗？

C. 与碱性氧化物反应生成含氧酸盐



4.制取：

A. 金属单质与氧气反应



B. 难溶性碱加热分解



.....

C. 含氧酸盐的分解



5. 特例

①能与酸反应的氧化物不一定是碱性氧化物，如 SiO_2 可以与 HF （氢氟酸）反应， SiO_2 是酸性氧化物，但不是碱性氧化物（应要注意， SiO_2 可以与 HF 反应是 SiO_2 的特性，与它是碱性氧化物或酸性氧化物无关）。

②碱金属的氧化物不一定是碱性氧化物，如 Na_2O_2 可以和水反应生成碱，但它是过氧化物而不是碱性氧化物。因为它除了生成碱之外还有氧气，所以它不是碱性氧化物。

③金属氧化物不一定是碱性氧化物；如： Al_2O_3 、 ZnO （两性氧化物）， Mn_2O_7 、 CrO_3 （酸性氧化物）。

④碱性氧化物一定是金属氧化物。

跟踪训练

准确性训练

1. 下列交叉分类法正确的是 ()

<p>Mg(NO₃)₂ — 镁盐</p> <p>CaSO₄ — 钙盐</p> <p>MgSO₄ — 硝酸盐</p> <p>Ca(NO₃)₂ — 硫酸盐</p> <p style="text-align: center;">A</p>	<p>CaSO₄ — 硫酸盐</p> <p>AgNO₃ — 碳酸盐</p> <p>Ag₂CO₃ — 可溶性盐</p> <p>BaSO₄ — 不溶性盐</p> <p style="text-align: center;">B</p>	<p>NaHCO₃ — 酸</p> <p>Cu₂(OH)₂CO₃ — 碱</p> <p>CH₃COOH — 盐</p> <p>Ca(OH)₂ — 氧化物</p> <p style="text-align: center;">C</p>	<p>CuO — 金属氧化物</p> <p>CO₂ — 非金属氧化物</p> <p>Mn₂O₇ — 酸性氧化物</p> <p>SO₂ — 碱性氧化物</p> <p style="text-align: center;">D</p>
--	--	---	---

2. 下列物质分类的正确组合是 ()

	碱	酸	盐	酸性氧化物
--	---	---	---	-------

A	纯碱	盐酸	烧碱	二氧化硫
B	烧碱	硫酸	食盐	一氧化碳
C	苛性钠	醋酸	石灰石	水
D	苛性钾	碳酸	苏打	三氧化硫

3. 下列对于 NaHSO₄ 的分类中不正确的是 ()

- A. NaHSO₄ 是盐 B. NaHSO₄ 是酸式盐 C. NaHSO₄ 是钠盐 D. NaHSO₄ 是酸

4. 想一想：Ba(OH)₂(固态)、CuSO₄(固态)、CH₃COOH(液态)这些物质为什么可归为一类，下列哪个物质还可以和它们归为一类

()

- A. 75%的酒精溶液 B. 淀粉溶液 C. Fe(OH)₃ 胶体 D. 硝酸钠

5. 分类是学习和研究化学的一种重要方法，下列分类合理的是 ()

- A. K₂CO₃ 和 K₂O 都属于盐 B. KOH 和 Na₂CO₃ 都属于碱
C. H₂SO₄ 和 HNO₃ 都属于酸 D. Na₂O 和 Na₂SiO₃ 都属于氧化物

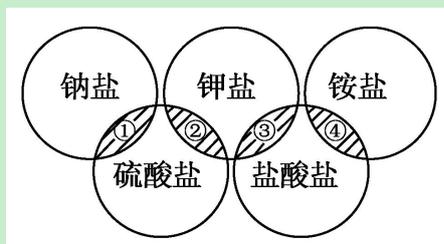
敏捷性训练

1. 按照物质的树状分类法和交叉分类法，HNO₃ 应属于 ()

- ①酸 ②氢化物 ③氧化物 ④含氧酸 ⑤难挥发性酸 ⑥一元酸 ⑦化合物 ⑧混合物

- A. ①②③④⑤⑥⑦ B. ①④⑥⑦ C. ①⑧ D. ①④⑤⑥

2. 奥运五环代表着全世界五大洲的人民团结在一起。下列各项中的物质，能满足如图中阴影部分关系的是 ()



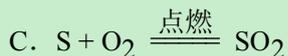
	①	②	③	④
A	NaCl	K ₂ SO ₄	KCl	(NH ₄) ₂ SO ₄
B	Na ₂ SO ₄	K ₂ SO ₄	KCl	NH ₄ Cl
C	NaCl	K ₂ SO ₄	KCl	NH ₄ Cl
D	Na ₂ SO ₄	K ₂ SO ₄	KCl	(NH ₄) ₂ SO ₄

3. 下列叙述正确的是 ()

- A. 非金属氧化物都是酸性氧化物 B. 碱性氧化物都是金属氧化物
C. 酸性氧化物都能与水反应生成酸 D. 酸性氧化物都不能跟酸反应

4. 下列反应进行分类时（按初中的方法），既属于氧化反应又属于化合反应的是 ()

- A. $Zn + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2 \uparrow$ B. $2KClO_3 \xrightarrow[\Delta]{MnO_2} 2KCl + 3O_2 \uparrow$

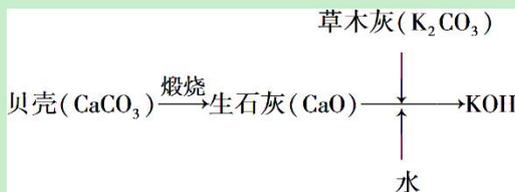


5. 下列物质既属于无机物，又属于碱的是 ()



广阔性训练

1. KOH 是我国古代纺织业常用于漂洗的洗涤剂。古代制取 KOH 的流程如下：



上述流程中没有涉及的化学反应类型是 ()

A. 化合反应

B. 分解反应

C. 置换反应

D. 复分解反应

2. 下列对于“ H_2O ”的分类正确的是 ()

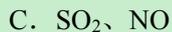
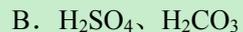
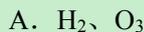
A. 酸

B. 氢化物

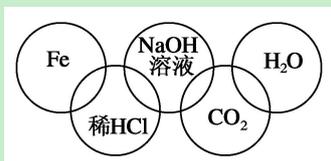
C. 有机物

D. 单质

3. 物质的分类法是化学研究的重要方法之一。化学工作者经常根据物质的组成对物质进行分类研究。近年来发现在金星大气层中存在三氧化二碳。下列物质与它属于同类的是 ()



4. 小美在奥运五连环中填入了 5 种物质(如图所示)，相连环的物质间所发生的反应中，没有涉及的基本反应类型是 ()



A. 分解反应

B. 化合反应

C. 复分解反应

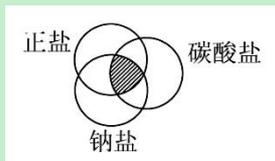
D. 置换反应

5. 采用不同的分类方法，可将非金属氧化物分为不同的类别。例如，从某种意义上讲，可将 P_2O_5 、 SO_2 、 SO_3 、 CO_2 、 Cl_2O_7 等归为一类，则下列氧化物中与它们同属一类的是 ()



灵活性训练

1. 符合如图中阴影部分的物质是 ()



2. 一定由三种元素组成的是 ()

A. 氧化物

B. 碱

C. 酸

D. 盐

3. 分类是化学学习和研究的常用手段。下列分类依据和结论都正确的是 ()
- A. H_2O 、 HCOOH 、 $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$ 中均含有氧元素，都是氧化物
 - B. HCl 、 H_2SO_4 、 HNO_3 都是含氧酸
 - C. 非金属氧化物一定是酸性氧化物
 - D. Na_2CO_3 、 BaSO_4 、 NH_4Cl 都属于盐
4. 根据中央电视台报道，近年来，我国的一些沿江或沿海城市多次出现大雾天气，致使高速公路关闭，航班停飞。雾属于下列分散系中的 ()
- A. 溶液
 - B. 悬浊液
 - C. 乳浊液
 - D. 胶体
5. 下列各组物质中，第一种是酸，第二种是混合物，第三种是碱的是 ()
- A. 氧化铁、硫酸铜、硫酸
 - B. 氢氟酸、空气、纯碱
 - C. 硝酸、胆矾、熟石灰
 - D. 醋酸、食盐水、烧碱