

# 初中化学竞赛知识点2022年2篇（初中化学竞赛知识点2022年2篇）

作者：有故事的人 来源：范文网 www.wtabcd.cn/fanwen/

本文原地址：<https://www.wtabcd.cn/fanwen/meiwen/0f4c1f078c677eda3ca107d88f34030f.html>

## 范文网，为你加油喝彩！

化学是一门以实验为基础的学科，要注重实验方面的复习，要想学好化学，必须先了解这门课程。以下是人见人爱的小编分享的2篇《初中化学竞赛知识点2022年》，如果能帮助到您，t7t8美文号将不胜荣幸。

### 初三化学必备知识 篇一

#### 固体的颜色

- 1.红色固体：铜，氧化铁，氧化汞
- 2.绿色固体：碱式碳酸铜(铜绿)，七水硫酸亚铁(绿矾)
- 3.蓝色固体：氢氧化铜，硫酸铜晶体
- 4.紫黑色固体：高锰 s://www.niubb.net/ 酸钾
- 5.淡黄色固体：硫磺
- 6.无色固体：冰，干冰，金刚石
- 7.银白色固体：银，铁，镁，铝，汞等金属
- 8.黑色固体：铁粉，木炭，氧化铜，二氧化锰，四氧化三铁，(碳黑，活性炭)
- 10.红褐色固体：氢氧化铁
- 11.白色固体：氯化钠，碳酸钠，氢氧化钠，氢氧化钙，碳酸钙，氧化钙，硫酸铜，五氧化二磷，氧化镁

#### 液体的颜色

- 1.凡含Cu<sup>2+</sup>的溶液呈蓝色；

2. 凡含 $\text{Fe}^{2+}$ 的溶液呈浅绿色；
3. 凡含 $\text{Fe}^{3+}$ 的溶液呈棕黄色，其余溶液一般不无色。
4. 无色液体：水，双氧水
5. 蓝色溶液：硫酸铜溶液，氯化铜溶液，硝酸铜溶液
6. 浅绿色溶液：硫酸亚铁溶液，氯化亚铁溶液，硝酸亚铁溶液
7. 黄色溶液：硫酸铁溶液，氯化铁溶液，硝酸铁溶液
8. 紫红色溶液：高锰酸钾溶液
9. 紫色溶液：石蕊溶液

### 气体的颜色

1. 红棕色气体：二氧化氮
2. 黄绿色气体：氯气
3. 无色气体：氧气，氮气，氢气，二氧化碳，一氧化碳，二氧化硫，氯化氢气体等大多数气体。

## 初中化学竞赛知识点 篇二

### 二氧化碳的制法

#### 1、 实验室制取气体的思路：(原理、装置、检验)

(1)发生装置：由反应物状态及反应条件决定：

反应物是固体，需加热，制气体时则用高锰酸钾制O<sub>2</sub>的发生装置。

反应物是固体与液体，不需要加热，制气体时则用制H<sub>2</sub>的发生装置。

(2)收集方法：气体的密度及溶解性决定：

难溶于水用排水法收集 CO只能用排水法

密度比空气大用向上排空气法 CO<sub>2</sub>只能用向上排空气法

密度比空气小用向下排空气法

#### 2、 二氧化碳的实验室制法

1)原理：用石灰石和稀盐酸反应： $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

2)选用和制氢气相同的发生装置

3)气体收集方法：向上排空气法

4)验证方法：将制得的气体通入澄清的石灰水，如能浑浊，则是二氧化碳。

验满方法：用点燃的木条，放在集气瓶口，木条熄灭。证明已集满二氧化碳气体。

3、二氧化碳的工业制法：

煅烧石灰石： $\text{CaCO}_3$

生石灰和水反应可得熟石灰： $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$

以上就是t7t8美文号为大家整理的2篇《初中化学竞赛知识点2022年》，希望对您有一些参考价值，更多范文样本、模板格式尽在t7t8美文号。

更多 范文 请访问 [https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/91\\_0.html](https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/91_0.html)

文章生成doc功能，由[范文网](#)开发