

# 2023年高一化学知识点总结重点超详细(优质8篇)

学期总结是对自己学习成果的检验，也是对学校教育质量的评估。以下是一些优秀的知识点总结样本，供大家参考和借鉴。

## 高一化学知识点总结重点超详细篇一

学习过程是一个不断发现问题并在此基础上不断解决问题的循环往复的过程。因此，不会提出（发现）问题也就不能主动学习，从而导致学习水平低下。

发现问题或提出问题是在对事物进行全面观察的基础上，通过分析、比较、正向和逆向思维活动来实现的，它具有一定的方法和途径。下面介绍中学化学学习中常用的一些方法，供同学们学习时参考。

方法一：逆向思考，提出问题

这种方法的具体做法是对某些化学事实从反向进行思考，改变某一或某些化学事实的叙述方式，变正向叙述为逆向叙述，从逆向提出问题。例如，在化学变化中常伴随放热、发光、变色、放出气体等现象的发生。在学习过程中，我们可以从逆向的角度提出“伴随放热、发光、变色、放出气体等现象的发生的反应是否一定为化学变化？”问题。

方法二：觉察异常，发现问题

方法三：善于对比，发现问题

方法四：穷追不舍，刨根问底

## 方法五：联系实际，发现问题

实际生产生活中存在许多化学现象，其中隐含许多化学知识，学习时，要善于联系实际，发现问题。如“油库为何要严禁烟火？”“干燥的夏天为何常见鬼火现象？”等等。

上面介绍五种常见的发现问题或提出问题的途径，掌握这些途径，将有助于发现问题。希望同学们在学习过程中善于利用以上途径，经常问一问、想一想，提高学习效率。

## 高一化学知识点总结重点超详细篇二

学习过程是一个不断发现问题并在此基础上不断解决问题的循环往复的过程。因此，不会提出(发现)问题也就不能主动学习，从而导致学习水平低下。

发现问题或提出问题是在对事物进行全面观察的基础上，通过分析、比较、正向和逆向思维活动来实现的，它具有一定的方法和途径。下面介绍中学化学学习中常用的一些方法，供同学们学习时参考。

### 方法一：逆向思考，提出问题

这种方法的具体做法是对某些化学事实从反向进行思考，改变某一或某些化学事实的叙述方式，变正向叙述为逆向叙述，从逆向提出问题。例如，在化学变化中常伴随放热、发光、变色、放出气体等现象的发生。在学习过程中，我们可以从逆向的角度提出“伴随放热、发光、变色、放出气体等现象的发生的反应是否一定为化学变化？”问题。

### 方法二：觉察异常，发现问题

### 方法三：善于对比，发现问题

方法四：穷追不舍，刨根问底

方法五：联系实际，发现问题

实际生产生活中存在许多化学现象，其中隐含许多化学知识，学习时，要善于联系实际，发现问题。如“油库为何要严禁烟火？”“干燥的夏天为何常见鬼火现象？”等等。

上面介绍五种常见的发现问题或提出问题的途径，掌握这些途径，将有助于发现问题。希望同学们在学习过程中善于利用以上途径，经常问一问、想一想，提高学习效率。

## 高一化学知识点总结重点超详细篇三

2. 苯及苯的同系物的加成： $\text{H}_2 \square \text{Cl}_2$

3. 不饱和烃的衍生物的加成：

(包括卤代烯烃、卤代炔烃、烯醇、烯醛、烯酸、烯酸酯、烯酸盐等)

4. 含醛基的化合物(包括葡萄糖)的加成： $\text{HCN} \square \text{H}_2$ 等

注意：凡是有机物与 $\text{H}_2$ 的加成反应条件均为：催化剂( $\text{Ni}$ ) $\square$ 加热

6. 烷烃与卤素单质：卤素单质蒸汽(如不能为溴水)。条件：光照.

7. 苯及苯的同系物与(1) 卤素单质(不能为水溶液)：条件-- $\text{Fe}$ 作催化剂

(2) 浓硝酸： $50^\circ\text{C}$ -- $60^\circ\text{C}$  水浴 (3) 浓硫酸： $70^\circ\text{C}$ -- $80^\circ\text{C}$  水浴

8. 卤代烃的水解:naoh的水溶液4. 醇与氢卤酸的反应:新制氢卤酸

9. 乙醇与浓硫酸在140℃时的脱水反应. 6. 酸与醇的酯化反应:浓硫酸、加热

将本文的word文档下载到电脑，方便收藏和打印

推荐度:

点击下载文档

搜索文档

## 高一化学知识点总结重点超详细篇四

七个横行七周期，二八十八三十二。

第六周期有镧系，锕系元素在第七。

纵行主副十八列，主族副族均为七。

2. 在元素周期律中，元素主要化合价的奇偶性与其序数的奇偶性的关系：

“价奇序奇，价偶序偶”

可记其谐音：“嫁(价)鸡(奇)随鸡，嫁狗(偶)随狗”。

### 3. 电子式写法

#### 四面八方

说明：写电子式时，把元素符号用方框罩住，如 $\text{Cl}$ 方框的一边为一面，因为原子最外层最多只能容纳八个电子，所以每一边可画两个“ $\cdot$ ”或“ $\times$ ”表示电子。一个电子占一个位置，八个电子占“八方”。

### 4. 卤素

氟氯溴碘称卤族，全是典型非金属，

外层电子都是七，结构相同性活泼，

化性活泼首推氟，氯次溴三碘最末，

变化一、三、五和七，负一无正惟独氟。

### 5. 理解化学键概念的词：

浣溪沙-化学键：金非原子有缘见，得失电子离子键。阴阳稳定悠悠然。无金共用电子对，共价键在原子间。分享稳定皆欢颜。

6. 离子键概念理解打油诗：活泼金非有缘见，得失电子彼此间。阴阳离子平衡力，静电作用离子键。

7. 共价键概念理解打油诗：非非相遇两虎争，稳定属于谁？原子之间达协议，共用电子对。

8. 化学反应热概念记忆用口诀：化学反应伴能变，成键放出断需要。左能高常是放热，置氢中和和燃烧。炭水铵碱分解类，吸热自然右能高。

9. 燃料燃烧知识理解顺口溜：能源紧张，不久用光。接触充分，空气足量。节能减排，新能跟上。高效清洁，来日方长。

## 10. 原电池

两种金属作两极，浸入一定电解液，  
再用导线来联接，产生电流瞬时即，  
活泼金属电子失，电子流出称负极，  
化学能量变电能，原始电池创奇迹。

## 11. 电 极

电池须称正负极，电解(池)则称阴阳极。

电解接负称阴极，电子流从阴极出；

电解接正称阳极，离子氧化在阳极。

氧化、还原在何极？正负阴阳均须记。

## 12. 化学反应速率概念理解口诀：

化学反应有快慢，摩尔每升比时间。

平均速率标物质，比例与系数有关。

浓度增大我加快，温度升高我翻番。

若能出现催化剂，改变大小更不难。

## 13. 化学平衡概念理解用口诀：

可逆反应有限度，所有转化不完全。

正逆速率若相等，化学平衡状态现。

此时反应并未停，特征就是动定变。

(或：相反相成，可逆平衡；强弱互争，“逃逸”完成；外表内因，宏微相应；量变质变，运动永恒。)

“逆等动定变平衡”，是指平衡状态有逆、等、动、定、变五个特征。“一等”是指反应体系中同一反应物(或生成物)的正、逆反应速率相等即达平衡状态。“二最”是指转化率、产率达最大值即达平衡状态。“六一定”是指体系中各组分的质量分数、体积分数、物质的量分数、浓度不再变化，或体系的温度及颜色不再变化即达平衡状态。“参数可变到不变，定达平衡要记清”是指参数(浓度、温度、质量、压强、体积、密度等)原为变量，后变为恒量，此时可逆反应达平衡状态。“参数一直不变化，不可用与断平衡”是指若反应过程中参数始终没有变化，此参数不可用于判断可逆反应是否达平衡状态。