

# 25 秋新版九年级化学 | 中考复习 课本全册【重要概念】归纳

---

1、化学变化：生成其它物质的变化。

【例如】\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。

2、化学性质：物质在化学变化中表现出来的性质。

【例如】\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_等。

3、物理变化：没有生成其它物质的变化。

【例如】\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。

4、物理性质：不需要发生化学变化就表现出来的性质。

【例如】\_\_\_\_、\_\_\_\_、\_\_\_\_、\_\_\_\_、\_\_\_\_、\_\_\_\_、\_\_\_\_、\_\_\_\_等。

5、纯净物：由一种物质组成。

【例如】\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_；

6、混合物：由两种或两种以上纯净物混合而成。混合物中各物质都保持原来的性质。

【例如】\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_；

7、元素：是\_\_\_\_\_（即\_\_\_\_\_）\_\_\_\_\_的总称。

8、原子：是\_\_\_\_\_。原子在化学变化中不可再分（所以称为“原子”）。

9、分子：是\_\_\_\_\_。分子在化学变化中分成\_\_\_\_（所以称为“分子”），原子再重新组合成新的分子。

10、单质：由同种\_\_\_\_\_组成的\_\_\_\_\_；

11、化合物：组成中含有\_\_\_\_\_的纯净物；

12、氧化物：由两种元素组成的化合物中，其中有一种元素是氧元素。

【例如】\_\_\_\_\_；

13、化学式：用\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_的组合来表示物质组成的式子。

【例如】\_\_\_\_\_；

14、相对原子质量：以一种\_\_\_\_\_作为标准，其它\_\_\_\_\_跟它相比较所得到的比。

相对原子质量  $\approx$  \_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_；

15、相对分子质量：化学式中\_\_\_\_\_相对\_\_\_\_\_的总和。

16、离子：带\_\_\_\_\_的原子或原子团。原子或原子团

得失电子后成为\_\_\_\_，失电子的带\_\_\_\_，成为\_\_\_\_  
\_\_\_\_；得电子的\_\_\_\_，成为\_\_\_\_。

17、化合反应：由两种或两种以上物质生成另一种物质的反应

【例如】\_\_\_\_\_；

18、分解反应：由一种反应物生成两种或两种以上其它物质的反应

【例如】\_\_\_\_\_；

19、置换反应：由一种\_\_\_\_与一种\_\_\_\_反应，生成另一种单质和另一种化合物的反应

【例如】 $A + \text{_____}$ ；

20、复分解反应：由\_\_\_\_\_相互交换成分，生成另外两种化合物的反应

【例如】\_\_\_\_\_；

21、还原反应：在反应中，含氧化合物的氧被夺去的反应(不属于化学的基本反应类型)。有还原性的物质叫\_\_\_\_\_。

22、氧化反应：物质\_\_\_\_\_ (不属于化学的基本反应类型)有些氧化反\_\_\_\_\_，这种氧化反应称为\_\_\_\_\_。由缓慢氧化而引起的自发燃烧称为\_\_\_\_\_。

23、催化剂：在化学变化里能改变其它物质的化学反应速率，而本身的\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_在化学变化前后都没有变化的物质（也称\_\_\_\_\_）

24、质量守恒定律：参加化学反应的各物质的\_\_\_\_\_，等于\_\_\_\_\_。(化学反应的前后，原子的数目、种类、质量都不变)

25、溶液：一种或几种物质分散到另一种物质里，\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。盐水是\_\_\_\_\_，而牛奶\_\_\_\_\_。溶液里，溶质在溶剂中以\_\_\_\_\_。溶液由\_\_\_\_\_和溶质组成。

26、溶质：被溶解的物质。溶质可以是\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_或\_\_\_\_\_。

27、溶剂：能溶解其他物质的物质。常见的溶剂有\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_。两种液体互相溶解时，量多的一种是\_\_\_\_\_量少的是\_\_\_\_\_；当溶液中有水存在时，不论水的量有多少，我们习惯上都把水当成\_\_\_\_\_。

28、固体溶解度：在一定温度下，某固态物质在 100 克溶剂里达到\_\_\_\_\_时所溶解的质量，就叫做这种物质在这种\_\_\_\_\_

29、气体溶解度：指该气体在压强为 101kPa，一定温度下，溶解在 1 体积水里达到饱和状态时的气体的体积。气体溶解度受\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_因素影

响。压强\_\_\_\_\_气体\_\_\_\_\_，  
\_\_\_\_\_。

30、中和反应：酸和碱作用，生成\_\_和\_\_的反应。是复分解反应的一种，\_\_\_\_\_基本反应类型。

31、燃烧：可燃物与氧气发生的一种发\_\_、\_\_的剧烈的氧化反应\_\_\_\_\_①\_\_\_\_\_；②氧气(或空气)；③\_\_\_\_\_。

燃烧的充分条件：①足够的\_\_\_\_\_②与\_\_\_\_\_要有足够大的接触面积③更高的\_\_\_\_\_；

32、硬水和软水：不含或含较少\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_的水叫\_\_\_\_\_；含有较多可溶性钙、镁化合物的水叫\_\_\_\_\_。

33、重要的但没有定义的概念酸：在水溶液中能解离\_\_\_\_\_ ( $H^+$ ) 和\_\_\_\_\_。

碱：在水溶液中能解离出\_\_\_\_\_ ( $OH^-$ ) 和金属离子。(电离时生成的\_\_\_\_\_全部都是\_\_\_\_\_的化合物)

盐：电离时生成\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_的化合物

34、温室效应：大气中的二氧化碳就像温室的\_\_\_\_\_或\_\_\_\_\_一样，既能让\_\_\_\_\_透过，又能使\_\_\_\_\_不易向外散失，起到了对地球保温的作用。

35、低碳：较低的\_\_\_\_\_。

36、新能源：又称\_\_\_\_\_。是指传统能源之外的各种能源形式。

【例如】\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_、\_\_\_\_\_和\_\_\_\_\_等。

## 九年级化学 | 中考复习 课本全册【重要概念】归纳

---

1、化学变化：生成其它物质的变化。

【例如】燃烧、生锈、腐烂变质、电解水。

2、化学性质：物质在化学变化中表现出来的性质。

【例如】可燃性、助燃性、还原性、酸碱性、稳定性等。

3、物理变化：没有生成其它物质的变化。

【例如】食盐粉碎、水蒸发。

4、物理性质：不需要发生化学变化就表现出来的性质。

【例如】颜、状态、密度、气味、熔点、沸点、水溶性等。

5、纯净物：由一种物质组成。

【例如】氧气、二氧化碳；

6、混合物：由两种或两种以上纯净物混合而成。混合物中各物质都保持原来的性质。

【例如】空气、海水、石油；

7、元素：是质子数(即核电荷数)相同的一类原子的总称。

8、原子：是化学变化中的最小粒子。原子在化学变化中不可再分（所以称为“原子”）。

9、分子：是保持物质化学性质的最小粒子。分子在化学变化中分成原子（所以称为“分子”），原子再重新组合成新的分子。

10、单质：由同种元素组成的纯净物；

11、化合物：组成中含有不同种元素的纯净物；

12、氧化物：由两种元素组成的化合物中，其中有一种元素是氧元素。

【例如】二氧化碳 CO<sub>2</sub>；

13、化学式：用元素符号和数字的组合来表示物质组成的式子。

【例如】O<sub>2</sub>；

14、相对原子质量：以一种碳原子的质量的 1/12作为标准，其它原子的质量跟它相比较所得到的比。

相对原子质量  $\approx$  质子数+中子数(因为原子的质量主要集中在原子核);

15、相对分子质量：化学式中各原子相对原子质量的总和。

16、离子：带有电荷的原子或原子团。原子或原子团得失电子后成为离子，失电子的带正电，成为阳离子；得电子的带负电，成为阴离子。

17、化合反应：由两种或两种以上物质生成另一种物质的反应

【例如】 $A+B=C$ ;

18、分解反应：由一种反应物生成两种或两种以上其它物质的反应

【例如】 $C=A+B$ ;

19、置换反应：由一种单质与一种化合物反应，生成另一种单质和另一种化合物的反应

【例如】 $A+BC=AC+B$ ;

20、复分解反应：由两种化合物相互交换成分，生成另外两种化合物的反应

【例如】 $AB+CD=AD+CB$  金普化;

21、还原反应：在反应中，含氧化合物的氧被夺去的反应(不属于化学的基本反应类型)。有还原性的物质叫

还原剂。

22、氧化反应：物质跟氧发生的化学反应(不属于化学的基本反应类型)有些氧化反应进行得很慢，甚至不容易察觉，这种氧化反应称为缓慢氧化。由缓慢氧化而引起的自发燃烧称为自燃。

23、催化剂：在化学变化里能改变其它物质的化学反应速率，而本身的质量和化学性在化学变化前后都没有变化的物质（也称触媒）

24、质量守恒定律：参加化学反应的各物质的质量总和，等于反应后生成物质的质量总和。(化学反应的前后，原子的数目、种类、质量都不变)

25、溶液：一种或几种物质分散到另一种物质里，形成的均一的、稳定的混合物。盐水是溶液，而牛奶不是溶液。溶液里，溶质在溶剂中以分子或离子形式存在。溶液由溶剂和溶质组成。

26、溶质：被溶解的物质。溶质可以是固体、液体或气体。

27、溶剂：能溶解其他物质的物质。常见的溶剂有水、酒精。两种液体互相溶解时，量多的一种是溶剂，量少的是溶质；当溶液中有水存在时，不论水的量有多少，我们习惯上都把水当成溶剂。

28、固体溶解度：在一定温度下，某固态物质在 100

克溶剂里达到饱和状态时所溶解的质量，就叫做这种物质在这种溶剂里的溶解度

29、气体溶解度：指该气体在压强为 101kPa，一定温度下，溶解在 1 体积水里达到饱和状态时的气体的体积。气体溶解度受气体种类、压强、温度等因素影响。压强越大，气体溶解度越大；温度越高，气体溶解度越小。

30、中和反应：酸和碱作用，生成盐和水的反应。是复分解反应的一种，不属于基本反应类型。

31、燃烧：可燃物与氧气发生的一种发光、放热的剧烈的氧化反应燃烧的必要条件：①可燃物；②氧气(或空气)；③可燃物的温度要达到着火点。

燃烧的充分条件：①足够的氧气②与空气要有足够大的接触面积③更高的温度；

32、硬水和软水：不含或含较少可溶性钙、镁化合物的水叫软水；含有较多可溶性钙、镁化合物的水叫硬水。

33、重要的但没有定义的概念酸：在水溶液中能解离出氢离子 ( $H^+$ ) 和酸根离子。

碱：在水溶液中能解离出氢氧根离子 ( $OH^-$ ) 和金属离子。（电离时生成的阴离子全部都是氢氧根离子的

化合物)

盐：电离时生成金属离子和酸根离子的化合物

34、温室效应：大气中的二氧化碳就像温室的玻璃或塑料薄膜一样，既能让太阳光透过，又能使地面吸收的太阳光的热量不易向外散失，起到了对地球保温的作用。

35、低碳：较低的二氧化碳排放。

36、新能源：又称非常规能源。是指传统能源之外的各种能源形式。相关配套资料关注公众号一只爱学习的猫获取

【例如】太阳能、地热能、风能、潮汐能、生物质能和核能等。