

高中化学必修二知识点归纳总结(大全5篇)

总结的内容必须要完全忠于自身的客观实践，其材料必须以客观事实为依据，不允许东拼西凑，要真实、客观地分析情况、总结经验。写总结的时候需要注意什么呢？有哪些格式需要注意呢？以下是小编精心整理的总结范文，供大家参考借鉴，希望可以帮助到有需要的朋友。

高中化学必修二知识点归纳总结篇一

最近几年来，化学高考更注重基础知识和课本知识的考察，而教材中所涉及到的概念和理论是中学化学的基础，在整个化学复习中起着奠基、支撑的作用。复习时一定要以课本为本，充分发挥课本的主导作用，坚决贯彻基础知识过关的原则。考生一定要结合《考试大纲》和《考试说明》弄清每个章节的知识点和要求、基本规律的来龙去脉，及上下章节内容的关联。

不仅要加深对基本概念、基本规律的理解与运用，而且还要弄清概念、规律的形成过程。如对于化学反应速率，我们不仅要知道怎样去计算，还要知道化学反应速率是怎样来定义的，定义的原因是什么，以及影响反应速率的因素有哪些等。

2、突出重点，掌握学科主干

在高考化学复习中，知识点较多、较杂、较广，要提高复习效率，就必须突出重点，注重化学主干知识。重点即高考的热点、难点，像电化学当中的电解池和原电池、盐类水解、电离平衡，化学反应的速率和限度等。这些基本规律是每年高考的必考内容，复习时应当重点把握。另外，平时复习还必须注意一些重要方程式的书写。

高中化学必修二知识点归纳总结篇二

观即观察。

前苏联著名生理学家巴浦洛夫在他的实验室的墙壁上写着六个发人深思的大字——观察、观察、观察!我们在化学实验中,培养自己良好的观察习惯和科学的观察方法是学好化学的重要条件之一。那么怎样去观察实验呢?首先应注意克服把观察停留在好奇好玩的兴趣中,要明确“观察什么”、“为什么观察”,在老师指导下有计划、有目的地去观察实验现象。观察一般应遵循“反应前——反应中——反应后”的顺序进行,例如,在试管中加热碱式碳酸铜,观察目的是碱式碳酸铜受热变化后是否生成了新物质;观察内容和方法是(1)反应前:碱式碳酸铜是绿色粉末状固体;(2)反应中:条件是加热,变化过程中的现象是绿色粉末逐渐变黑,试管壁逐渐有水雾形成,澄清石灰水逐渐变浑浊;(3)反应后:试管里的绿色粉末全部变黑,试管壁有水滴生成,澄清石灰水全部浑浊。经分析得知碱式碳酸铜受热后生成了新物质黑色氧化铜、水和二氧化碳。最后与前面三个实验现象比较、概括出“变化时生成了其他物质,这种变化叫化学变化”的概念。

高中化学必修二知识点归纳总结篇三

1. 区分元素、同位素、原子、分子、离子、原子团、取代基的概念。

正确书写常见元素的名称、符号、离子符号,包括Ⅰa□Ⅱa□Ⅲa□Ⅳa□Ⅴa□Ⅵa□Ⅶa族、稀有气体元素、1~20号元素及zn□fe□cu□hg□ag□pt□au等。

2. 物理变化中分子不变,化学变化中原子不变,分子要改变。

常见的物理变化:蒸馏、分馏、焰色反应、胶体的性质(丁达尔现象、电泳、胶体的凝聚、渗析、布朗运动)、吸附、蛋白

质的盐析、蒸发、分离、萃取分液、溶解除杂(酒精溶解碘)等。

常见的化学变化：化合、分解、电解质溶液导电、蛋白质变性、干馏、电解、金属的腐蚀、风化、硫化、钝化、裂化、裂解、显色反应、同素异形体相互转化、碱去油污、明矾净水、结晶水合物失水、浓硫酸脱水等。(注：浓硫酸使胆矾失水是化学变化，干燥气体为物理变化)

3. 理解原子量(相对原子量)、分子量(相对分子量)、摩尔质量、质量数的涵义及关系。

4. 纯净物有固定熔沸点，冰水混和 H_2 与 D_2 混和、水与重水混和、结晶水合物为纯净物。

混合物没有固定熔沸点，如玻璃、石油、铝热剂、溶液、悬浊液、乳浊液、胶体、高分子化合物、漂白粉、漂粉精、天然油脂、碱石灰、王水、同素异形体组成的物质(O_2 与 O_3) \square 同分异构体组成的物质 C_5H_{12} 等。

5. 掌握化学反应分类的特征及常见反应：

a. 从物质的组成形式：化合反应、分解反应、置换反应、复分解反应。

6. 同素异形体一定是单质，同素异形体之间的物理性质不同、化学性质基本相同。

红磷和白磷 \square O_2 和 O_3 \square 金刚石和石墨及 C_{60} 等为同素异形体 \square H_2 和 D_2 不是同素异形体 \square H_2O 和 D_2O 也不是同素异形体。同素异形体相互转化为化学变化，但不属于氧化还原反应。

7. 同位素一定是同种元素，不同种原子，同位素之间物理性质不同、化学性质基本相同。

8. 同系物、同分异构是指由分子构成的化合物之间的关系。

9. 强氧化性酸(浓 H_2SO_4 、浓 HNO_3 、稀 HNO_3 、 HClO)、还原性酸(H_2S 、 H_2SO_3)、两性氧化物(Al_2O_3)、两性氢氧化物 $[\text{Al}(\text{OH})_3]$ 、过氧化物(Na_2O_2)、酸式盐(NaHCO_3 、 NaHSO_4)

13. 甲酸根离子应为 HCOO^-

而不是 COOH^-

14. 离子晶体都是离子化合物，分子晶体不一定是共价化合物，分子晶体许多是单质

15. 同温同压，同质量的两种气体体积之比等于两种气体密度的反比

18. 过氧化钠中存在 Na^+ 与 O^{2-} 为2:1;

石英中只存在 Si-O 原子，不存在分子。

19. 溶液的 pH 值越小，则其中所含的氢离子浓度就越大，数目不一定越多。

20. 单质如 Cu 、 Cl_2 既不是电解质也不是非电解质

21. 氯化钠晶体中，每个钠离子周围距离最近且相等的氯离子有6个

22. 失电子多的金属元素，不一定比失电子少的金属元素活泼性强，如 Na 和 Al

23. 在室温(20°C)时溶解度在10克以上——易溶;

大于1克的——可溶;小于1克的——微溶;小于0.01克的——

难溶。

24. 胶体的带电：一般说来，金属氢氧化物、金属氧化物的胶体粒子带正电，非金属氧化物、金属硫化物的胶体粒子带负电。

25. 氧化性 $\square \text{mno}_4^-$

$\text{cl}_2 \text{br}_2 \text{fe}^{3+} \text{i}_2 \text{s}$

26. 能形成氢键的物质 $\square \text{h}_2\text{o} \square \text{nh}_3 \square \text{hf} \square \text{ch}_3\text{ch}_2\text{oh} \square$

27. 雨水的 ph 值小于 5.6 时就成为了酸雨。

28. 取代反应包括：卤代、硝化、卤代烃水解、酯的水解、酯化反应等

29. 胶体的聚沉方法：(1) 加入电解质；

(2) 加入电性相反的胶体；(3) 加热。

30. 常见的胶体：液溶胶 $\square \text{fe}(\text{oh})_3 \square \text{agi} \square$ 牛奶、豆浆、粥等；

气溶胶：雾、云、烟等；固溶胶：有色玻璃、烟水晶等。

浓度为 $18.4 \text{mol/l} \square$

32. 碳水化合物不一定是糖类，如甲醛。

文档为 doc 格式

高中化学必修二知识点归纳总结篇四

1. 区分元素、同位素、原子、分子、离子、原子团、取代基

的概念。

正确书写常见元素的名称、符号、离子符号，包括Ⅰa、Ⅱa、Ⅲa、Ⅳa、Ⅴa、Ⅵa、Ⅶa族、稀有气体元素、1~20号元素及zn、fe、cu、hg、ag、pt、au等。

2. 物理变化中分子不变，化学变化中原子不变，分子要改变。

常见的物理变化：蒸馏、分馏、焰色反应、胶体的性质(丁达尔现象、电泳、胶体的凝聚、渗析、布朗运动)、吸附、蛋白质的盐析、蒸发、分离、萃取分液、溶解除杂(酒精溶解碘)等。

常见的化学变化：化合、分解、电解质溶液导电、蛋白质变性、干馏、电解、金属的腐蚀、风化、硫化、钝化、裂化、裂解、显色反应、同素异形体相互转化、碱去油污、明矾净水、结晶水合物失水、浓硫酸脱水等。(注：浓硫酸使胆矾失水是化学变化，干燥气体为物理变化)

3. 理解原子量(相对原子量)、分子量(相对分子量)、摩尔质量、质量数的涵义及关系。

4. 纯净物有固定熔沸点，冰水混和 H_2 与 D_2 混和、水与重水混和、结晶水合物为纯净物。

混合物没有固定熔沸点，如玻璃、石油、铝热剂、溶液、悬浊液、乳浊液、胶体、高分子化合物、漂白粉、漂粉精、天然油脂、碱石灰、王水、同素异形体组成的物质(O_2 与 O_3)、同分异构体组成的物质 C_5H_{12} 等。

5. 掌握化学反应分类的特征及常见反应：

a. 从物质的组成形式：化合反应、分解反应、置换反应、复分解反应。

6. 同素异形体一定是单质，同素异形体之间的物理性质不同、化学性质基本相同。

红磷和白磷 \square O_2 和 O_3 \square 金刚石和石墨及 C_{60} 等为同素异形体 \square H_2 和 D_2 不是同素异形体 \square H_2O 和 D_2O 也不是同素异形体。同素异形体相互转化为化学变化，但不属于氧化还原反应。

7. 同位素一定是同种元素，不同种原子，同位素之间物理性质不同、化学性质基本相同。

8. 同系物、同分异构是指由分子构成的化合物之间的关系。

9. 强氧化性酸(浓 H_2SO_4 \square 浓 HNO_3 \square 稀 HNO_3 \square HClO) \square 还原性酸(H_2S \square H_2SO_3) \square 两性氧化物(Al_2O_3) \square 两性氢氧化物 $[\text{Al}(\text{OH})_3]$ \square 过氧化物(Na_2O_2) \square 酸式盐(NaHCO_3 \square NaHSO_4)

13. 甲酸根离子应为 HCOO^-

而不是 COOH^-

14. 离子晶体都是离子化合物，分子晶体不一定是共价化合物，分子晶体许多是单质

15. 同温同压，同质量的两种气体体积之比等于两种气体密度的反比

18. 过氧化钠中存在 Na^+ 与 O^{2-} 为2:1;

石英中只存在 Si \square O 原子，不存在分子。

19. 溶液的 pH 值越小，则其中所含的氢离子浓度就越大，数目不一定越多。

20. 单质如 Cu \square Cl_2 既不是电解质也不是非电解质

21. 氯化钠晶体中，每个钠离子周围距离最近且相等的氯离子有6个

22. 失电子多的金属元素，不一定比失电子少的金属元素活泼性强，如Na和Al

23. 在室温(20℃)时溶解度在10克以上——易溶；

大于1克的——可溶；小于1克的——微溶；小于0.01克的——难溶。

24. 胶体的带电：一般说来，金属氢氧化物、金属氧化物的胶体粒子带正电，非金属氧化物、金属硫化物的胶体粒子带负电。

25. 氧化性 MnO_4^-

Cl_2 Br_2 Fe^{3+} I_2

26. 能形成氢键的物质 H_2O NH_3 HF $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

27. 雨水的pH值小于5.6时就成为了酸雨。

28. 取代反应包括：卤代、硝化、卤代烃水解、酯的水解、酯化反应等

29. 胶体的聚沉方法：(1)加入电解质；

(2)加入电性相反的胶体；(3)加热。

30. 常见的胶体：液溶胶 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ AgI 牛奶、豆浆、粥等；

气溶胶：雾、云、烟等；固溶胶：有色玻璃、烟水晶等。

浓度为 18.4mol/l

32. 碳水化合物不一定是糖类，如甲醛。

高中化学必修二知识点归纳总结篇五

思指勤于动脑，即多分析、思考。

要善于从个别想到一般，从现象想到本质、从特殊想到规律，上课要动口、动手，主要是动脑，想“为什么”想“怎么办”？碰到疑难，不是知难而退，而是深钻细研，直到豁然开朗；对似是而非的问题，不是朦胧而过，而是深入思考，弄个水落石出。多想、深想、独立想，只有“会想”，才能“想会”了。