# 高中化学常考知识点[合集五篇]

来源：网络 作者：落花无言 更新时间：2024-06-20

*第一篇：高中化学常考知识点学和行本来是有联系着的，学了必须要想，想通了就要行，要在行的当中才能看出自己是否真正学到了手。否则读书虽多，只是成为一座死书库。下面小编给大家分享一些高中化学常考知识，希望能够帮助大家，欢迎阅读!高中化学常考知识...*

**第一篇：高中化学常考知识点**

学和行本来是有联系着的，学了必须要想，想通了就要行，要在行的当中才能看出自己是否真正学到了手。否则读书虽多，只是成为一座死书库。下面小编给大家分享一些高中化学常考知识，希望能够帮助大家，欢迎阅读!

高中化学常考知识11、各类有机物的通式、及主要化学性质

烷烃CnH2n+2仅含C—C键与卤素等发生取代反应、热分解、不与高锰酸钾、溴水、强酸强碱反应

烯烃CnH2n含C==C键与卤素等发生加成反应、与高锰酸钾发生氧化反应、聚合反应、加聚反应

炔烃CnH2n-2含C≡C键与卤素等发生加成反应、与高锰酸钾发生氧化反应、聚合反应

苯(芳香烃)CnH2n-6与卤素等发生取代反应、与氢气等发生加成反应

(甲苯、乙苯等苯的同系物可以与高锰酸钾发生氧化反应)

卤代烃：CnH2n+1X

醇：CnH2n+1OH或CnH2n+2O有机化合物的性质，主要抓官能团的特性，比如，醇类中，醇羟基的性质：1.可以与金属钠等反应产生氢气，2.可以发生消去反应，注意，羟基邻位碳原子上必须要有氢原子，3.可以被氧气催化氧化，连有羟基的碳原子上必要有氢原子。4.与羧酸发生酯化反应。5.可以与氢卤素酸发生取代反应。6.醇分子之间可以发生取代反应生成醚。

苯酚：遇到FeCl3溶液显紫色醛：CnH2nO羧酸：CnH2nO2酯：CnH2nO22、取代反应包括：卤代、硝化、卤代烃水解、酯的水解、酯化反应等;

3、最简式相同的有机物，不论以何种比例混合，只要混和物总质量一定，完全燃烧生成的CO2、H2O及耗O2的量是不变的。恒等于单一成分该质量时产生的CO2、H2O和耗O2量。

4、可使溴水褪色的物质如下，但褪色的原因各自不同：

烯、炔等不饱和烃(加成褪色)、苯酚(取代褪色)、醛(发生氧化褪色)、有机溶剂[CCl4、氯仿、溴苯(密度大于水)，烃、苯、苯的同系物、酯(密度小于水)]发生了萃取而褪色。较强的无机还原剂(如SO2、KI、FeSO4等)(氧化还原反应)

5.能使高锰酸钾酸性溶液褪色的物质有：

(1)含有碳碳双键、碳碳叁键的烃和烃的衍生物、苯的同系物

(2)含有羟基的化合物如醇和酚类物质

(3)含有醛基的化合物

(4)具有还原性的无机物(如SO2、FeSO4、KI、HCl、H2O2

6.能与Na反应的有机物有：醇、酚、羧酸等——凡含羟基的化合物

7、能与NaOH溶液发生反应的有机物：

(1)酚：(2)羧酸：(3)卤代烃(水溶液：水解;醇溶液：消去)(4)酯：(水解，不加热反应慢，加热反应快)(5)蛋白质(水解)

8.能发生水解反应的物质有：卤代烃、酯(油脂)、二糖、多糖、蛋白质(肽)、盐

9、能发生银镜反应的有：醛、甲酸、甲酸某酯、葡萄糖、麦芽糖(也可同Cu(OH)2反应)。

计算时的关系式一般为：—CHO——2Ag

注意：当银氨溶液足量时，甲醛的氧化特殊：HCHO——4Ag↓+H2CO3

反应式为：HCHO+4[Ag(NH3)2]OH=(NH4)2CO3+4Ag↓+6NH3↑+211.10、常温下为气体的有机物有：

分子中含有碳原子数小于或等于4的烃(新戊烷例外)、一氯甲烷、甲醛。

H2O

11.浓H2SO4、加热条件下发生的反应有：

苯及苯的同系物的硝化、磺化、醇的脱水反应、酯化反应、纤维素的水解

12、需水浴加热的反应有：

(1)、银镜反应(2)、乙酸乙酯的水解(3)苯的硝化(4)糖的水解

凡是在不高于100℃的条件下反应，均可用水浴加热。

13、解推断题的特点是：抓住问题的突破口，即抓住特征条件(即特殊性质或特征反应)，如苯酚与浓溴水的反应和显色反应，醛基的氧化反应等。但有机物的特征条件不多，因此还应抓住题给的关系条件和类别条件。关系条件能告诉有机物间的联系，如A氧化为B，B氧化为C，则A、B、C必为醇、醛，羧酸类;又如烯、醇、醛、酸、酯的有机物的衍变关系，能给你一个整体概念。

14、烯烃加成烷取代，衍生物看官能团。

去氢加氧叫氧化，去氧加氢叫还原。

醇类氧化变-醛，醛类氧化变羧酸。

光照卤代在侧链，催化卤代在苯环

高中化学常考知识2

铁：铁粉是黑色的;一整块的固体铁是银白色的。Fe2+——浅绿色Fe3O4——黑色晶体

Fe(OH)2——白色沉淀Fe3+——黄色Fe

(OH)3——红褐色沉淀Fe(SCN)3——血红色溶液

FeO——黑色的粉末Fe

(NH4)2(SO4)2——淡蓝绿色

Fe2O3——红棕色粉末FeS——黑色固体

铜：单质是紫红色Cu2+——蓝色CuO——黑色

Cu2O——红色CuSO4(无水)—白色

CuSO4·5H2O——蓝色Cu2(OH)2CO3—绿色Cu(OH)2——蓝色

[Cu(NH3)4]SO4——深蓝色溶液

BaSO4、BaCO3、Ag2CO3、CaCO3、AgCl、Mg

(OH)2、三溴苯酚均是白色沉淀

Al(OH)3白色絮状沉淀

H4SiO4(原硅酸)白色胶状沉淀

Cl2、氯水——黄绿色F2——淡黄绿色气体

Br2——深红棕色液体I2——紫黑色固体

HF、HCl、HBr、HI均为无色气体，在空气中均形成白雾

CCl4——无色的液体，密度大于水，与水不互溶KMnO4--——紫色

MnO4-——紫色

Na2O2—淡黄色固体

Ag3PO4—黄色沉淀S—黄色固体AgBr—浅黄色沉淀

AgI—黄色沉淀O3—淡蓝色气体

SO2—无色，有剌激性气味、有毒的气体

SO3—无色固体(沸点44.80C)

品红溶液——红色氢氟酸：HF——腐蚀玻璃

N2O4、NO——无色气体

NO2——红棕色气体NH3——无色、有剌激性气味气体

高中化学常考知识3

无机部分：

纯碱、苏打、天然碱、口碱：Na2CO3小苏打：NaHCO3大苏打：Na2S2O3石膏(生石膏)：CaSO4.2H2O

熟石膏：2CaSO4·.H2O

莹石：CaF2重晶石：BaSO4(无毒)碳铵：NH4HCO3石灰石、大理石：CaCO3生石灰：CaO食盐：NaCl熟石灰、消石灰：Ca(OH)2芒硝：Na2SO4·7H2O

(缓泻剂)烧碱、火碱、苛性钠：NaOH绿矾：FaSO4·7H2O

小编推荐：高中化学必修一知识点总结

干冰：CO2明矾：KAl(SO4)2·12H2O漂白粉：Ca

(ClO)2、CaCl2(混和物)泻盐：MgSO4·7H2O

胆矾、蓝矾：CuSO4·5H2O

双氧水：H2O2皓矾：ZnSO4·7H2O硅石、石英：SiO2刚玉：Al2O3水玻璃、泡花碱、矿物胶：Na2SiO3铁红、铁矿：Fe2O3磁铁矿：Fe3O4黄铁矿、硫铁矿：FeS2铜绿、孔雀石：Cu2(OH)2CO3菱铁矿：FeCO3赤铜矿：Cu2O波尔多液：Ca

(OH)2和CuSO4石硫合剂：Ca

(OH)2和S玻璃的主要成分：Na2SiO3、CaSiO3、SiO2过磷酸钙(主要成分)：Ca

(H2PO4)2和CaSO4重过磷酸钙(主要成分)：Ca

(H2PO4)2天然气、沼气、坑气(主要成分)：CH4水煤气：CO和H2硫酸亚铁铵(淡蓝绿色)：Fe(NH4)2(SO4)2溶于水后呈淡绿色

光化学烟雾：NO2在光照下产生的一种有毒气体王水：浓HNO3与浓HCl按体积比1：3混合而成。

铝热剂：Al+Fe2O3或其它氧化物。

尿素：CO(NH2)2

有机部分：

氯仿：CHCl3电石：CaC2电石气：C2H2(乙炔)

TNT：三硝基甲苯酒精、乙醇：C2H5OH

氟氯烃：是良好的制冷剂，有毒，但破坏O3层。

醋酸：冰醋酸、食醋CH3COOH

裂解气成分(石油裂化)：烯烃、烷烃、炔烃、H2S、CO2、CO等。甘油、丙三醇

：C3H8O3

焦炉气成分(煤干馏)：H2、CH4、乙烯、CO等。

石炭酸：苯酚蚁醛：甲醛HCHO

福尔马林：35%—40%的甲醛水溶液蚁酸：甲酸

HCOOH

葡萄糖：C6H12O6果糖：C6H12O6蔗糖：C12H22O11麦芽糖：C12H22O11淀粉：(C6H10O5)n

硬脂酸：C17H35COOH

油酸：C17H33COOH

软脂酸：C15H31COOH

草酸：乙二酸HOOC—COOH

使蓝墨水褪色，强酸性，受热分解成CO2和水，使KMnO4酸性溶液褪色。

高中化学常考知识4

一、概念判断：

1、氧化还原反应的实质：有电子的转移(得失)

2、氧化还原反应的特征：有化合价的升降(判断是否氧化还原反应)

3、氧化剂具有氧化性(得电子的能力)，在氧化还原反应中得电子，发生还原反应，被还原，生成还原产物。

4、还原剂具有还原性(失电子的能力)，在氧化还原反应中失电子，发生氧化反应，被氧化，生成氧化产物。

5、氧化剂的氧化性强弱与得电子的难易有关，与得电子的多少无关。

6、还原剂的还原性强弱与失电子的难易有关，与失电子的多少无关。

7、元素由化合态变游离态，可能被氧化(由阳离子变单质)，也可能被还原(由阴离子变单质)。

8、元素价态有氧化性，但不一定有强氧化性;元素态有还原性，但不一定有强还原性;阳离子不一定只有氧化性(不一定是价态,，如：Fe2+)，阴离子不一定只有还原性(不一定是态，如：SO32-)。

9、常见的氧化剂和还原剂：

10、氧化还原反应与四大反应类型的关系：

置换反应一定是氧化还原反应;复分解反应一定不是氧化还原反应;化合反应和分解反应中有一部分是氧化还原反应。

例、在H+、Fe2+、Fe3+、S2-、S中，只有氧化性的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，只有还原性的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,既有氧化性又有还原性的是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

二、氧化还原反应的表示：(用双、单线桥表示氧化还原反应的电子转移情况)

1、双线桥：“谁”变“谁”(还原剂变成氧化产物，氧化剂变成还原产物)

例：

2、单线桥：“谁”给“谁”(还原剂将电子转移给氧化剂)

例：

三、氧化还原反应的分析

1、氧化还原反应的类型：

(1)置换反应(一定是氧化还原反应)

2CuO+C=2Cu+CO2SiO2+2C=Si+2CO

2Mg+CO2=2MgO+C2Al+Fe2O3=2Fe+Al2O3

2Na+2H2O=2NaOH+H2↑2Al+6H+=2Al3++3H2↑

2Br-+Cl2=Br2+2Cl–Fe+Cu2+=Fe2++Cu

(2)化合反应(一部分是氧化还原反应)

2CO+O2=2CO23Mg+N2=Mg3N2

2SO2+O2=2SO32FeCl2+Cl2=2FeCl3

(3)分解反应(一部分是氧化还原反应)

4HNO3(浓)=4NO2↑+O2↑+2H2O2HClO=2HCl+O2↑

2KClO3=2KCl+3O2↑

(4)部分氧化还原反应：

MnO2+4HCl(浓)=MnCl2+Cl2↑+2H2O

Cu+4HNO3(浓)=Cu(NO3)2+2NO2↑+2H2O

3Cu+8HNO3=3Cu(NO3)2+2NO↑+4H2O

Cu+2H2SO4(浓)=CuSO4+SO2↑+2H2O

(5)自身氧化还原反应：(歧化反应)

Cl2+H2O=HCl+HClO3S+6OH-=2S2-+SO32-+3H2O

2Na2O2+2H2O=4NaOH+O2↑;2Na2O2+2CO2=2Na2CO3+O2

2Ca(OH)2+2Cl2=CaCl2+Ca(ClO)2+2H2O

(6)同种元素不同价态之间的氧化还原反应(归中反应)

2H2S+SO2=3S+3H2O

5Cl–+ClO3-+6H+=3Cl2↑+3H2O

(7)氧化剂、还原剂、氧化产物、还原产物不止一种的氧化还原反应：

2KNO3+S+3C=K2S+N2↑+3CO2↑

2KMnO4=K2MnO4+MnO2+O2↑

2、氧化还原反应分析：

(1)找四物：氧化剂、还原剂、氧化产物、还原产物

(2)分析四物中亮的关系：特别是歧化反应、归中反应、部分氧化还原反应

(3)电子转移的量与反应物或产物的关系

例：根据反应：8NH3+3Cl2==6NH4Cl+N2，回答下列问题：

(1)氧化剂是\_\_\_\_\_\_\_，还原剂是\_\_\_\_\_\_，氧化剂与还原剂的物质的量比是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;

(2)当有68gNH3参加反应时，被氧化物质的质量是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_g，生成的还原产物的物质的量是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_mol。

高中化学常考知识5

1.有机物的溶解性

(1)难溶于水的有：各类烃、卤代烃、硝基化合物、酯、绝大多数高聚物、高级的(指分子中碳原子数目较多的，下同)醇、醛、羧酸等。

(2)易溶于水的有：低级的[一般指N(C)≤4]醇、(醚)、醛、(-)、羧酸及盐、氨基酸及盐、单糖、二糖。(它们都能与水形成氢键)。

(3)具有特殊溶解性的：

①乙醇是一种很好的溶剂，既能溶解许多无机物，又能溶解许多有机物，所以常用乙醇来溶解植物色素或其中的药用成分，也常用乙醇作为反应的溶剂，使参加反应的有机物和无机物均能溶解，增大接触面积，提高反应速率。例如，在油脂的皂化反应中，加入乙醇既能溶解NaOH，又能溶解油脂，让它们在均相(同一溶剂的溶液)中充分接触，加快反应速率，提高反应限度。

②苯酚：室温下，在水中的溶解度是9.3g(属可溶)，易溶于乙醇等有机溶剂，当温度高于65℃时，能与水混溶，冷却后分层，上层为苯酚的水溶液，下层为水的苯酚溶液，振荡后形成乳浊液。苯酚易溶于碱溶液和纯碱溶液，这是因为生成了易溶性的钠盐。

2.有机物的密度

(1)小于水的密度，且与水(溶液)分层的有：各类烃、一氯代烃、酯(包括油脂)

(2)大于水的密度，且与水(溶液)分层的有：多氯代烃、溴代烃(溴苯等)、碘代烃、硝基苯

3.有机物的状态[常温常压(1个大气压、20℃左右)]

(1)气态：

①烃类：一般N(C)≤4的各类烃

②衍生物类：

一氯甲烷(CHCl，沸点为-24.2℃)

高中化学常考知识点

**第二篇：高中化学常考实验**

【高中化学常考实验】

1、酸碱中和滴定：例：用0.1mol/L HCl溶液滴定未知浓度的NaOH溶液 实验目的：用已知浓度的酸（或碱）测定未知碱（或酸）溶液的浓度

实验药品：标准液（0.1mol/L HCl）、待测液（未知浓度的NaOH）、酸碱指示剂 实验仪器：酸式滴定管、锥形瓶、移液管（或碱式滴定管）实验原理：c(HCl)c(NaOH)V(NaOH)V(HCl)

2、中和热的测定：例：NaOH与HCl反应的中和热测定

实验目的：测定酸碱中和反应的中和热

实验药品： HCl溶液：0.50 mol/L50mL

NaOH溶液：0.55 mol/L50mL

实验仪器：环形玻璃搅拌棒、温度计、烧杯2个、碎泡沫塑料、量筒 实验原理：中和热：

3、实验室制取乙烯：

实验目的：用乙醇制取乙烯

实验药品：无水乙醇、浓硫酸

实验仪器：圆底烧瓶、温度计、酒精灯、铁架台、导管、橡皮塞、碎瓷片

浓硫酸实验原理：CH3CH2OHCH2CH2H2O 170℃

4、乙酸乙酯的制取：

实验目的:制取乙酸乙酯

实验药品：无水乙酸（冰醋酸）、无水乙醇、浓硫酸、饱和Na2CO3溶液 实验仪器：铁架台、酒精灯、试管、橡皮塞、导管

CH3COOCH2CH3H2O 实验原理：CH3COOH+CH3CH2OH浓硫酸

5、硫酸铜晶体里结晶水含量的测定

实验目的：测定CuSO4·xH2O中x的值

实验药品：硫酸铜晶体

实验仪器：天平、酒精灯、坩埚、三脚架、泥三角、干燥器

实验原理：CuSO4xH2O====CuSO4 + xH2O

测定：CuSO4xH2O质量m

1CuSO4质量m26、蛋白质盐析：加热

7、焰色反应：

实验目的：测定金属元素灼烧时的火焰颜色

实验药品：稀盐酸

实验仪器：铂丝、酒精灯（钾元素焰色反应时：蓝色钴玻璃）

8、石油分馏：

实验原理：利用沸点不同将石油进行分馏

9、配制一定物质的量浓度的溶液

步骤：（1）计算（2）称量（3）溶解（4）转移（5）洗涤（6）定容（7）摇匀（8）装瓶贴标签 所用仪器：（由步骤写仪器）托盘天平、药匙、烧杯、玻璃棒、（量筒）、100mL容量瓶、胶头滴管注意事项：容量瓶：容量瓶必须注明规格;使用之前必须查漏（分液漏斗与滴定管使用前也要查漏）

10、Fe(OH)3胶体的制备

步骤：向沸水中加入FeCl3的饱和溶液，继续煮沸至溶液呈红褐色，停止加热。

化学方程式：Fe+3H2O =Fe(OH)3（胶体）+3H

强调:等号;胶体而不是沉淀;加热 3++

11、喷泉实验

实验原理：氨气极易溶于水，少量的水即可溶解大量的氨气（1：700），使烧瓶

内压强迅速减小，外界大气压将烧杯中的水压入上面的烧瓶，实验现象：产生红色喷泉（氨气溶于水形成碱性溶液，酚酞遇碱显红色）

实验关键：①氨气应充满 ②烧瓶应干燥③装置不得漏气

实验拓展：CO2、H2S、Cl2 等与水不能形成喷泉，但与NaOH溶液可形成喷泉

12、氯碱工业：

实验原理：电解饱和的食盐水：

电解2NaCl2H2O2NaOHH2Cl2

13、铝热反应：

实验操作步骤：把铝热剂（干燥的氧化铁和适量的铝粉）放在纸漏斗中，在混合物

上面加少量氯酸钾固体中，插一根打磨过的镁条，点燃

实验现象：立即剧烈反应，有红热状态的液珠，落入蒸发皿内的细沙上，液珠冷却

后变为黑色固体。

化学反应方程式：Fe2O32Al2FeAl2O

3注意事项： 要用打磨净的镁条表面的氧化膜，否则难以点燃。高温

14、电镀：

电镀的原理：待镀金属制品作阴极；用镀层金属作阳极，阳极金属溶解，成为

阳离子，移向阴极，这些离子在阴极上得电子被还原成金属，覆

盖在镀件的表面。

电镀池的组成：阳极反应：M – ne-=Mn+（进入溶液），阴极反应：Mn+ + ne-=M（在镀件上沉积金属）

15、粗铜精炼：

电解法精炼炼铜的原理：

阳极（粗铜）：Cu-2e=Cu、Fe-2e=Fe

阴极(纯铜)： Cu+2e= Cu

问题的解释：粗铜含有Zn、Ni、Fe、Ag、Au等多种杂质，其中Zn、Ni、Fe

等也会同时失去电子;银、金等杂质，以金属单质的形式沉积

在电解槽底，形成阳极泥（阳极泥可作为提炼金、银等贵重金属的原料）。2+--2+-2+

16、实验室制取氯气

17、实验室制氨气

18、实验室制乙烯

反应原理：C2H5OH CH2170℃

浓硫酸的作用：催化剂、脱水剂

浓硫酸CH2H2O

注意事项： a、向乙醇中注入浓硫酸；边慢注入，边搅拌

b、温度计水银球插到液面以下

c、反应温度要迅速升高到170℃

19、实验室制取乙酸乙酯

注意事项：

a、先加乙醇，再加浓硫酸和乙酸的混合液；

b、导气管末端不要插入饱和Na2CO3液体中，防液体倒吸。

c、饱和Na2CO3溶液作用：①吸收乙酸，便于闻于乙酸乙酯的香味 ②溶解乙醇 ③降低乙酸乙酯的溶解度，分层，观察乙酸乙酯

20、卤代烃中卤原子的检验方法

NaOH溶液，加热33实验步骤：卤代烃混合溶液沉淀 水解加HNO至酸性加稀HNO

实验结论：若为白色沉淀，卤原子为氯；若浅黄色沉淀，卤原子为溴；若黄色沉淀，卤原子为碘实验原理：卤代烃只有卤原子，并无卤离子，与AgNO3不能反应，故必须使卤代烃中的—X转变为X，再进行检验 要点：加入硝酸银溶液之前，须先加入硝酸酸化中和掉混合液中的碱液方可。

21、醛基的检验（以乙醛为例）：

方法1：银镜反应:待检验溶液银镜 水浴加热

加稀氨水继续加稀氨水—加银氨溶液银氨溶液配制方法：AgNO3溶液白色沉淀至沉淀恰好完全溶解为止

反应方程式：Ag+NH3·H2OAgOH NH4+

AgOH2 NH3H2O==AgNH32OH2H2O

银镜实验注意事项：（1）沉淀要恰好溶解（2）银氨溶液随配随用，不可久置（3）必须水浴加热

（4）做过银镜反应的试管用稀HNO3清洗

方法2：与新制Cu(OH)2悬浊液反应：待检验溶液生成砖红色沉淀加热至沸腾

2%的CuSO溶液4到6滴新制氢氧化铜4Cu(OH)2悬浊液配制方法：10%的NaOH溶液2ml新制Cu(OH)2悬浊液

注意事项：（1）Cu(OH)2必须是新制的（2）要加热至沸腾（3）实验必须在碱性条件下（NaOH要过量）

22、蔗糖与淀粉水解及产物的验证： 实验步骤：

加稀硫酸加NaOH溶液至碱性检验葡萄糖蔗糖溶液水解后溶液（含葡萄糖和稀硫酸）碱性溶液 注意事项： 水浴加热

在验证水解产物葡萄糖时，须用碱液中和，再进行银镜反应或与新制Cu(OH)2悬浊液的反应。

**第三篇：高中化学常考变价元素及其变价**

高中必考化合价

1.分析下列常见物质的化合价

非金属

HNaHCaH2Li2NH其他+1CH4N2H4

ONa2O2H2O2KO2其他-2As2O3CH3CH2OHCrO42-S2O42-

NNH3NH4+N2H4N2N2ONONaNO2NO2

HNO3NH4NO3

SH2SFeSCu2SFeS2SH2SNaS2O3SO2H2SO4

PCu3PPH3P2O3PCl3PCl5P2O5H3PO4

ClHClO4HClOClO2Cl-

BrHBrO3Br2Br-

IH I O3I 2I-

金属

FeFeSFeOFeS2Fe2O3Fe3O4Li FePO4FeO42-

CuCuICu2SCu3P

MnKMnO4K2MnO4MnO2Mn2+

CrCr3+Cr2O72-CrO42-

2.氧化还原反应原则总升高 = 总降低一般向临近价态转化（就近原则）低价阳离子，高价酸根酸根形式不变价态不变前后价态一致肯定不变

N2O5

**第四篇：事业单位常考知识点**

1.中国第一个资产阶级政党是：同盟会

2.中国第一个资产阶级革命团体是：兴中会

3.我国公务员退休需要满：30年

公务员法》第八十八条规定：公务员符合下列条件之一的，本人自愿提出申请，经任免机关批准，可以提前退休：

工作年限满三十年的;符合国家规定的可以提前退休的其他情形的。

你的工作年限未满三十年，年龄离国家退休年龄也超过五年(《公务员法》规定男退休年龄为60，女为55)，所以不能提前退休。

4.人的本质，在现实性上是：一切关系的总和

5.江泽民同志最早提出“三个代表”重要思想的时间是：2024年2月

6.在矛盾双方力量的对比中起主导作用的是：矛盾的主要方面

7.在中国的地震探测史中，有一个驰名中外的地震探测仪：侯风地动仪

8.国际政治经济新秩序的基础是：和平共处五项原则

9.我国第一个五年计划从：1953年到1957年;主持人是：陈云;工作中心是：发展以重工业为主的工业体系

10.我国现有最早的一部编年体史书是：《春秋》 21.我国古代远古居民中，使用新石器的是：河姆渡氏族

22.文化建设的基础恭城是：发展科技和教育

23.“三个代表”基本内容：中国共产党是先进生产力的代表，先进文化方向的代表，最广大人民根本利益的忠实代表

24.制定工资报酬时应考虑的第一个因素应当是：公平因素

25.任何国家行政职能中，最为核心的基本职能是：政治职能

26.法与统治阶级道德的一致性主要体现在：都是统治阶级意志的体现

27.在现地技术领域中：“需求型”技术不断涌现

28.我国行政首长负责制的行政首长进行决策最重要的关键环节是：召集和主持本纪政府的全体会议和常务会议

29.我国现有的最早的一部行政法典是：《唐六典》

41.2024年4月27日，《中华人民共和国公务员法》在十届全国人大常委会第十五次会议上获得通过，国家主席胡锦涛签署主席令予以公布。这部法律自2024年1月1日起施行。这是我国第一部干部人事管理的法律。

42.财务行政，是指国家各级政府为履行国家行政职能，依法对国家各种资金的收支进行管理和监督的行政管理活动。

43.我们党第一次将邓小平理论明确确立为党的指导思想的文件是：1997年9月党的十五大报告

44.含有重要的国家秘密、泄露会使国家的安全与利益遭受到严重损害的文件，属于：机密文件

45.矛盾的两种基本属性分别是：统一性和斗争性

46.规范性公文的一致性表现在：与其他文件，作者权利具有高度统一的一致关系

47.苏联卫国战争具有决定意义的转折点是：斯大林格勒保卫战

48.我国已颁布劳动法，它属于：社会法

49.世界第一颗原子弹是1945年在美国新墨西哥州沙漠爆炸的

50.西部大开发是：党中央根据邓小平同志关于“两个大局”的战略思想作出的战略决策

51.国务院是：行政机关

52.我国案件审理程序实行的是：两审终审制，但最高人民法院一审判决为终审判决

53.主观唯物主义与客观唯物主义的根本区别在于：世界是某个人主观意识的产物，还是某种神秘的、“客观存在的”精神的产物

54.领导者是权力的：委托者

55.邓小平理的精髓是：解放思想，实事求是

56.中国共产党领导的第一次武装反抗国民党反动派的起义是：南昌起义

57.儒家创始人孔子的中心学说是：“仁”的学说

58.当今世界的法系主要分为：大陆法系和英美法系

59.中国正式成为世贸组织成员是在：2024年12月11日

60.受理申诉的机关是：原处理机关对涉及本人的人事处理决定不服的，可以在接到处理决定之日起三十日内向原处理机关申请复核，或者向同级人民政府人事部门申诉，其中对行政处分决定不服的，可以向行政监察机关申诉。

61.公民在法律面前一律平等，是我国：社会主义法实施的基本原则

62.唯物辩证法讲的是：事物之间和事物之内部诸要素之间的相互关系

63.没有抽象的真理，真理总是具体的，这一命题的根据在于：真理是事物多方面规定的综合，多样性的统一

64.经济过热时有利于保持物价和经济稳定的财政政策是：平衡性财政政策

65.根据现行分税制办法，下列收入中属于中央、地方共享税收入的税种有：增值税

66.联合国的发起国包括：美国、英国、前苏联、中国

67.企业制度中最为基础、核心的制度是：企业产权制度

68.行政诉讼是由人民法院来主持

69.我国行政复议的主体是：作出具体行政行为的行政机关的上级机关

70.在我国，公民在法律面前一律平等，其含义是：公民在法的适用上一律平等

71.物质的唯一特征是：客观存在性

72.英国政治经济学的创始人是：威廉?配第 73.哲学的基本问题是：思维和存在的关系问题

74.社会主义道德建设的核心是：为人民服务

75.辩证唯物主义为具体科学提供：一般方法论

76.有中国特色社会主义文化建设的根本是：在全社会形成共同理想和精神支柱

77.法人终止，应当依法进行清算，则法人：主体资格不消灭，但不能进行清算范围之外的活动

78.中国近代史的标志是：1840年鸦片战争

79.代表了古希腊数学最高成就的是：欧几里德的《几何原本》

80.1964年，周恩来在第三次全国人民代表大会上，提出“本世纪内，把我国建设成为一个具有现代农业，现代工业，现代国防和现代科学技术的社会主义强国”的四个现代化的奋斗目标

81、在世界上，平均每5个人中就有1个中国人。如果全中国人手拉手站成一列，能环绕地球赤道40多圈。

82、中国人口分布不均匀，东部多，特别是沿海各省的平原地区，每平方公里达500600人;西部少，每平方公里在50人以下。

83、河南、山东、四川等省人口数量超过8000万人。

84、西藏是中国人口数量最少的省(区)。

85、分布在世界各地的华侨和华人大约有3000万，侨胞原籍以广东、福建两省最多。

86、中国华侨、华人主要分布在 东南亚。

87、中国政府把控制人口数量 增长，提高人口 素质作为一项基本国策。

88、中国是一个统一的多民族国家，共有56个民族。

89、在中国各民族中，汉族人口最多，约占总人口的92%。

90、少数民族人口最多的是 壮族，约有1600万人。

91、中国各民族分布状况是：汉族的分布遍及全国，主要集中在东部和中部。少数民族主要分布在西南、西北、东北等边疆等地区。

92、汉族与其他的少数民族分布特点是大杂居、小聚居。

93、中国的民族政策是：各民族不论大小，一律平等;各少数民族聚居的地方实行民族区域自治，设立自治机关，行使自治权。

94、蒙古族主要分布在内蒙古自治区，人口约481万，喜爱赛马、射箭、摔跤。“蒙古包”是他们居住的房子。

95、藏族主要分布在 西藏、四川、青海、甘肃、云南等地区，人口约459万。左图为现代藏民。

96、白族主要分布在云南省，人口有160多万。主要节日有“三月街”和“火把节”。

97、傣族主要分布在云南省西双版纳地区，人口有100多万。主要节日有“关门节”、“开门节”、“泼水节”。

98、壮族主要分布在广西和云南，是中国人口最多的少数民族。壮族的文化艺 壮锦是其独创的手工艺品。

99、苗族主要分布在贵州、云南，人口有740多万。这是一个爱歌舞的民族，芦笙是流行各苗族 地区著名的乐器。蜡染、剪纸等工艺美术品很有名。

100、回族是中国少数民族中人口较多、分布最广的一个民族，人口约为900万。信仰伊斯兰教。汉语为本民族的共同语言。

101、同一省区里居住民族最多的是云南省。

102、新疆是一个多民族聚居的地方。维吾尔族颊既苋丝诘?/5，人口数量为700多万。他们的舞蹈轻巧、优美，以旋转快速和多变著称。

103、满族主要分布东北地区，人口1000万。

104、朝鲜族主要分布吉林延边地区，人口约有200万。荡秋千、压跳板、摔跤是他们最喜爱的娱乐活动。

105、中国的地势西高东低。

106、中国是个多山的国家，山区面积约占全国总面积的2/3，平原面积仅占1/10多一点。

107、喜马拉雅山位于中国 西藏同印度、尼泊尔等国的边境上，主脉平均海拔超过6000米，是世界上最雄伟的山脉。

108、喜马拉雅山的主峰珠穆朗玛峰耸立在中国与尼泊尔边境上，海拔8848米，是世界第一高峰。

109、中国有四高大高原、四大盆地、三大平原。

110、青藏高原是世界最高的高原，平均海拔4000米以上。高原上，雪山、冰川很多，有“固体水库”之称。

111、西藏有三大特产：藏羊、牦牛(右图)和酥油草，统称“藏北三宝”。

112、内蒙古高原是中国第二大高原。它地面平坦，很多地方是一望无际的草原。

113、因覆盖着厚厚的黄土而得名的黄土高原，是中华民族文明的发祥地之一。

114、云贵高原地面高低不平，地势比较平坦的山间小盆地，被当地人称之为“坝子”。

115、云贵高原上石灰岩分布广泛，形成奇异的喀斯特地形，如世界闻名的云南路南石林和贵州的龙宫、打鸡洞等。

116、塔里木盆地位于新疆境内，在天山以南，是中国面积最大的盆地。

117、塔克拉马干沙漠是中国面积最大的沙漠，也是世界最大的流动沙漠。

118、准噶尔盆地位于新疆境内，在 天山以北。由于降水较多，农牧业发达，被誉为“塞北江南”。

119、柴达木盆地平均海拔在3000米左右，是中国地势最高的盆地。盆地里盐矿丰富，据初步估计，足够全世界的人食用1万年。

120、成都平原在 四川盆地西部，因有两千多年历史的“都江堰”自流灌溉，农业发达，农产品丰 富，所以四川省自古有“天府之国”的美称。

121.公司企业或者其他单位的非国家工作人员，利用职务上的便利，挪用本单位的资金归个人使用，数额较大，超过三个月未还的，构成：挪用资金罪

122.行政侵权责任的主体是：行政主体

123.行政机关工作人员在行使职权中以权谋私，该种行为属于：滥用职权

124.数罪并罚时，拘役最高不能超过：一年

125.需要层次论认为，人的最低层次需要是：生理需要

126.根据板块构造学说，地球的岩石圈可以分为六个板块，而唯一的一个海洋板块是：太平洋板块

127.地球东西半球的实际分界线是：西经20和东经160

128.在德罗?威尔逊于1887年在美国哥伦比亚大学的《政治学季刊》上发表了行政学的开山之作《行政之研究》，标志着行政学的产生

129.依法治国是党领导人民治理国家的基本方略，其根本目的在于：保证人民充分行使当家作主的权利，维护人民当家作主的地位

130.股份有限公司的发起人所持有的本公司股份，自公司成立之日起3年内不得转让

131.建设有中国特色社会主义首要的基本理论问题是：什么是社会主义，怎样建设社会主义

132.A遗失一块瑞士表被B拾得，依照我国民法规定，A与B之间产生：财产所有权关系

133.授权行为是单方法律行为，委托合同是双方法律行为

134.新中国建立初期，代行全国人民代表大会职权的机关是：全国政协第一次全体会议

135.我国《国家赔偿法》规定的国家承担行政赔偿责任的规则原则是：违法责任原则

136.在我国，共有公共设施致害导致的赔偿属于：民事赔偿

137.行政相对人对公安机关实施的行政拘留处罚不服，申请行政的期复议限为受到行政拘留裁决书之日起：60日内

138.行政法制化的根本前提是：有法可依

139.对政府管理运行职能所包括的内容，古立克提出了：“七职能说”

140.长风破浪会有时，直挂云帆济沧海”的作者是：李白

141.批复是答复下级请示的文件，是：被动文件

142.根据选举法，省、自治区、直辖市、设区的市、自治州的人民代表大会代表，由间接选举产生

143.在领导体制上，行政监督机关和审查机关都实行：双重领导制

144.净出口是指：出口减进口

145.法的基本原则是：行政法治原则

146.合同法》的房屋租赁合同的最长期限为：20年

147.在不动产所有人出卖其不动产时，抵押权人不享有有限购买权

148.现行宪法规定，在特别行政区内的制度按照具体情况由：全国人民代表大会以法律规定

149.我国刑法规定，贪污行为构成犯罪的数额起点一般是：5000元

150.对限制人身自由的行政强制措施不服提起的诉讼由原告所在地或被告所在地人民法院管辖，这种管辖成为：共同管辖

151.行政审判权不属于行政职权

152.马克思主义哲学得知节理论来源是：英国的古典政治经济学

??? 马克思主义。它主要是批判地继承德国古典哲学、英国古典政治经济学和英、法空想社会主义而创立的崭新的无产阶级思想的科学体系。

153.目标管理的基本精神是：以自我管理为中心

154.社会保障中的最大项目是社会保险的支出

155.作为上商品的计算机软件，其价值的物质承担者是：购买软件的货币

156.专发对象不包括：下级文件

157.注册商标的有效期为10恩年，其起算时间是：核准注册日起算

158.现行宪法规定，地方各级人民法院对：本级人大常委会负责

159.现行选举法规定，由选民直接选举的代表候选人名额，应多余应选代表名额：三分之一倍

160.叛逃罪的犯罪主体只能是：中国国家机关工作人员

161.行政立法行为属于：抽象行政行为

162.《中华人民共和国治安管理处罚条例》属于：行政法律

163.财政政策中是从需求角度影响经济运行的 164.我国一贯奉行的货币政策是：稳定货币

165.中国加入WTO后，承诺在5年内将农产品关税税率减至：15.%左右

166.有社会主义宪法权力属于人民的原则理解正确的是：主权来源于全体国民的公意，是超阶级的 167.我国物质生产部门劳动者当年新创造的价值称为：国民收入

168.大气中的氧主要存在于：平流层

169.我们通常所说的水资源是指：陆地上的淡水资源

170.建筑物致人损害适用推定过错原则

171.最先提出“社会人”假设的是：梅奥

172.发明专利的保护期限为：20年

173.甲公司欠乙公司100万元，后甲公司被乙公司兼并。甲公司欠乙公司的债将因而消失，这称：债的免除

174.我国刑法采取的数罪并罚原则是：折中原则

175.按《公司法》规定公司的累计债权总额不得超过公司净资产的：40%

176.战后60—70年代，国际力量分化改组，西方国家中主张并推行“新东方政策”的是：西德勃兰特政府

177.中国共产党和各民主党派合作的政治基础是：坚持四项基本原则

178.我国现行宪法规定社会主义制度是中华人民共和国的根本制度

??? 人民民主专政制度是我国的国体。与根本制度类似的一个概念是“根本政治制度”，人大制度是我国的根本政治制度

179.在我国，特赦由全国人大常委会决定

180.在现代管理学中，管理人员对当前的实际工作是否符合计划而进定并促使组织目标实现的过程，被称为：控制

**第五篇：四大名著常考知识点**

《三国演义》常考知识点汇总

《三国演义》全名《三国志通俗演义》，元末明初小说家罗贯中所著，为中国第一部长篇章回体历史演义的小说，中国古典四大名著之一，历史演义小说的经典之作。

1、《三国演义》中忠义的化身是关羽，我们所熟知的他忠、义、勇、谋、傲的事情分别有：千里走单骑、华容道义释曹操、过五关斩六将、水淹七军、败走麦城。

2、《三国演义》中智者的化身当属军师诸葛亮，他未出茅庐，便知天下三分之事，书中记叙了有关他的许多脍炙人口的事迹，如火烧赤壁、七擒孟获、六出祁山、空城计、挥泪斩马谡等。

3、《三国演义》中桃园三结义的三弟兄分别是使用双股锏的刘备，使青龙偃月刀的关羽和使丈八蛇矛枪的张飞。

4、“滚滚长江东逝水，浪花淘尽英雄。是非成败转头空。青山依旧在，几度夕阳红„„”这是我国古典文学名著《三国演义》的开篇词。

5、写出两个与“三国”故事有关的成语或俗语：三顾茅庐、万事俱备，只欠东风。

6、诸葛亮是《三国演义》中的主要人物，请写出小说中有关诸葛亮的两个故事的名称。例如：草船借箭，舌战群儒，空城计。

7、填人名，补足歇后语。

（1）（诸葛亮）借东风——巧用天时（2）（刘备）借荆州——有借无还

（3）（徐庶）进曹营——一言不发（4）（周瑜）打（黄盖）——一个愿打,一个愿挨，（5）三个臭皮匠——顶个（诸葛亮）(比喻人多智慧多，有事情大家商量，能想出好办法来)

8、杜牧《赤壁》诗中“东风不与周郎便，铜雀春深锁二乔”的句子写的战役是赤壁之战。涉及到的两个主要人物周瑜、曹操。

9、成语“万事俱备，只欠东风”是根据《三国演义》赤壁之战（战役）中”周瑜定计火攻曹操”的故事演化而来的。请再写出源于《三国演义》的两个成语，并写出相应的人物及故事。

成语：三顾茅庐 人物及故事：刘备三请诸葛亮。

成语：身在曹营心在汉 人物及故事：徐庶人在曹营，不献一策。

10、结合《三国演义》，说出诸葛亮与周瑜联手指挥的一场著名的以少胜多的战例，是赤壁之战；再说出诸葛亮挥泪斩马谡是因为失街亭一事。

《水浒传》积累知识点汇总

1、我们所熟知的打虎英雄是《水浒传》中的武松，他在该书中有许多脍炙人口的事迹，如手刃潘金莲，斗杀西门庆，为兄报仇。在快活林里醉打蒋门神。

2、《水浒传》号称黑旋风的是李逵，他所使的武器是两把板斧，该人力大如牛，但险些被冒充他的李鬼所害。

3、绰号豹子头的林冲，原为东京八十万禁军教头，后被高俅设计误入白虎节堂，刺配沧州，后雪夜上梁山。

4、《水浒传》中有108位好汉个个都有一段精彩的故事，人人都有一个特征鲜明的外号。（1）请用一句话写出《水浒传》中你最熟悉的故事：智取生辰纲、三打祝家庄、倒拔垂杨柳、醉打蒋门神、火并王伦、大闹飞云浦、血溅鸳鸯楼。

（2）请写出《水浒传》中你喜欢的一位好汉的外号，并说出此外号表现出的人物特征：鼓上蚤时迁轻功上乘善于偷盗；行者武松，武艺高强，有勇有谋，崇尚忠义，有仇必复，有恩必报；呼保义（及时雨）宋江，仗义疏财, 有组织和指挥能力；有浓厚忠君思想。

5、《水浒传》的作者是施耐庵，该书描写了北宋徽宗时，以宋江为首的108名好汉在水泊梁山聚义，打家劫舍，杀富济贫的豪举。

6、鲁智深绰号花和尚，他在渭州三拳打死镇关西，在相国寺倒拔垂杨柳，在野猪林救林冲。

7、《水浒传》中吴用绰号智多星，与晁盖、公孙胜等人在黄泥岗智取了生辰纲。

8、梁山泊中的三员女将的名字及绰号是：（1）“母大虫”顾大嫂（2）“一丈青”扈三娘（3）“母夜叉”孙二娘。

9、填人名，补足歇后语。（1）（宋江）上梁山——官逼民反（2）（李逵）打宋江——过后赔礼（3）（张飞）穿针——大眼对小眼

10、“花和尚倒拔垂杨柳，豹子头误入白虎堂”是名著《水浒传》中的一个回目，其中“花和尚”指的是鲁智深。

11、《水浒传》中这样写道：“山顶上立一面杏黄旗，上书‘替天行道’四字，忠义堂前绣字红旗后面：一书‘山东呼保义’一书‘河北玉麒麟’”。请问，上段话中的字是宋江和卢俊义两位首领的称谓。

12、我国第一部歌颂农民起义的长篇章回小说, 《水浒传》写得荡气回肠，全书的高潮部分是梁山英雄排座次；全书的低潮部分是魂聚蓼儿洼。

13、补全回目：（1）、史大郎夜走华阴县，鲁提辖拳打镇关西（2）、梁山泊林冲落草,汴京城杨志卖刀

14、《水浒传》的作者施耐庵，朝代元末明初，它是我国第一部章回体长篇白话小说。《水浒传》中共有108将,天罡是36人,地煞星72人。

15、“醉打蒋门神”、“大闹飞云浦”„„说的是《水浒》中一位传奇英雄的故事。这位英雄是武松，他的传奇故事还有很多，请用最简洁的语言写出一个故事的名字：武松打虎

16、在《水浒传》中，绰号为“智多星”的人是吴用，也被称为“赛诸葛”。他与一伙儿好汉在“黄泥冈上巧施功”，干的一件大事是智取生辰纲。

17、有一篇新闻的标题是：纯净水市场“李鬼”泛滥。李鬼出自《水浒传》，在这里指代现货。

18、《水浒》主要人物有及时雨宋江，行者武松，花和尚鲁智深，黑旋风李逵。

19、《水浒》中身怀绝技的三位英雄：善盗的是鼓上蚤时迁，善射的是小李广花荣，善行的是神行太保戴宗。

20、武松在血溅鸳鸯楼，杀死西门庆等人后，在墙上写下了哪八个字杀人者，打虎武松也。

21、请在下面横线上填入相关的内容。一部《水浒传》，塑造了多少流传百世的英雄形象，点亮了多少闪耀天空的罡煞之星。话说梁山第十四条好汉武松，为兄报仇怒杀西门庆、潘金莲；发配孟州途中，在十字坡酒店结识（母夜叉）孙二娘；醉打蒋门神，替（金眼彪）施恩夺回快活林；大闹飞云浦，血溅鸳鸯楼，为躲避官府缉捕，削发扮成行者；夜走蜈蚣岭，痛杀王道人„„正是：“山中猛虎，见时魄散魂飞；林下强人，撞着心惊胆裂。”

22、梁山一百单八将中第一个出场的是史进，他的绰号是九纹龙。

23、《水浒传》中一开始逆来顺受,后来怒而反抗的英雄是林冲；见义勇为、性格最粗犷豪放的是鲁智深。

24、《水浒传》中,坚决反对招安的头领有二人，是武松、李逵，主张招安的头领有两人,是宋江、卢俊义。

25、《水浒传》中“道服裁棕叶,云冠剪鹿皮„„，阵法方诸葛,阴谋胜范蠡.华山谁第一，口口号‘神机’，这首诗赞的梁山好汉是朱武。

26、梁山一百单八将中绰号含龙的头入云龙公孙胜、九纹龙史进、混江龙李俊、独角龙邹润、出林龙邹渊。

27、《水浒传》中有一个人物,原来是个“浮浪破落户子弟”，只因踢得一脚好球,受到皇帝的赏识,没到半年时间,直抬举他做到殿帅府太尉职事,他把持朝政、无恶不作,这个人是高俅。

28、《水浒传》中对林冲恩将仇报的人是陆谦，恩将恩报的人是鲁智深。

29、我国四大名著中有两部作品塑造了一个足智多谋的军师，一个是《三国演义》中的蜀国军师诸葛亮，一个是《水浒传》中的梁山军师吴用。30、《水浒传》中“玉环步，鸳鸯脚”是梁山好汉武松的平生绝学。

31、《水浒传》中有三大恶霸：一是开肉铺的镇关西，被鲁智深当街所杀；一是开酒铺的西门庆被武松所杀；一是开药铺的蒋门神被武松所杀。

32、梁山一百单八将中秀才出身的三人是吴用、萧让、蒋敬。

33、“好人有难皆怜惜，奸恶无灾尽诧憎”这两句诗出自古典文学名著《水浒传》,诗中“好人”是指宋江，被人称为及时雨。

34、《水浒传》梁山好汉中以《三国演义》关云长面目为模子,所写的是他的后人关胜。

35、《水浒传》中“倒拔垂杨柳”的好汉是鲁智深，“醉打蒋门神”的好汉是武松。

36、“力健声雄性粗齿,丈二长枪撒如雨，邺中豪杰霸华阳，口口人称‘跳涧虎’。”这首诗赞的是梁山好汉陈达。

37、①在《水浒传》中刻画具有惊世骇俗之美,心狠手辣的人物是潘金莲。

②《水浒传》中“位列三十六星之末,却机巧灵心,多见识,了身达命,都强似那三十五个”的梁山好汉是燕青。

③《水浒传》中唯一以农家子弟身份入伙的好汉是九尾龟陶宗旺。

38、《水浒传》中“浪里白条”指的是张顺，和他相关的故事有夜闹金沙渡。

39、宋江手下五虎将是指关胜、林冲、秦明、宛平、呼延灼。40、“那七个贩枣子的客人,立于松树旁边,指着这一十五人说道：‘倒也！倒也！’只见这十五个人头重脚轻，一个个面面相觑，都软倒了。那七个客人从树林里推出这七辆江州车儿，把车子上的枣子丢在地上，交过十一担金珠宝贝都装在车子内，遮盖好了，叫声：“聒噪！”一直望黄泥冈下推下去。这段话描述的情节是《水浒传》中的智取生辰纲。

41、《水浒传》中，放火烧战船，帮助宋江两败高太尉的是刘唐。

42、《水浒传》中“庄前锣鼓响叮当，娇客新来小霸王。不信桃花村外火，照人另样冒火光。“这是写梁山好汉周通。

43、《水浒传》中大闹野猪林的人是谁鲁智深；大闹忠义堂的人是谁李逵；大闹飞云浦的人是谁武松。

本文档由站牛网zhann.net收集整理，更多优质范文文档请移步zhann.net站内查找