

2020年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	空气	空气的成分及各成分的体积分数	0.7
2	1	元素	元素的符号及其意义	0.7
3	1	物质的溶解	悬浊液、乳浊液的概念及其与溶液的区别	0.6
4	1	单质、化合物	单质和化合物的判别	0.6
5	1	元素	同素异形体和同素异形现象	0.6
6	1	化肥	常见化肥的种类和作用	0.7
7	1	分子、原子、原子团	分子、原子、离子、元素与物质之间的关系	0.5
8	1	有机化合物	有机物与无机物的区别	0.6
9	1	家用燃料	常见能源的种类、能源的分类	0.7
10	1	溶液的酸碱性	溶液的酸碱性与其pH的关系	0.5
11	1	金属	金属活动性顺序及其应用	0.6
12	1	实验基本操作	常见仪器的名称和选用	0.5
13	1	化合价	化学式的书写及意义	0.6
14	1	水	自来水的生产过程与净化方法	0.6
15	1	溶液中溶质的质量分数	一定溶质质量分数的溶液的配制	0.6
16	1	氧化物、酸、碱和盐	氧化物、酸、碱和盐的概念	0.6
17	1	气体的制备	二氧化碳的实验室制法	0.6
18	1	化学反应的类型	中和反应及其应用	0.6
19	1	物质的分离	氯化钠与粗盐提纯	0.6
20	1	氧化物、酸、碱和盐	酸的化学性质；碱的化学性质	0.6
21	7	纯净物、混合物； 化合价； 物质变化与物质性质	纯净物和混合物的判别； 化学式的书写及意义； 有关元素化合价的计算； 化学变化和物理变化的判别	0.5
22	9	空气； 气体的制备	氧气的化学性质； 氧气的制取装置； 氧气的收集方法； 制取氧气的操作步骤和注意点	0.5
23	6	氧化物、酸、碱和盐	酸的化学性质	0.6
24	9	结晶、结晶水合物； 溶解度； 质量守恒定律、化学方程式	结晶的原理、方法及其应用； 固体溶解度的概念； 根据化学反应方程式的计算	0.5
25	9	碳及其化合物	碳的化学性质	0.6

2019年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	空气	空气的成分及各成分的体积分数	0.9
2	1	溶液的酸碱性	酸碱指示剂及其性质；溶液的酸碱性测定	0.7
3	1	氧化物、酸、碱和盐	盐的化学性质	0.6
4	1	化肥	常见化肥的种类和作用	0.6
5	1	化合价	有关元素化合价的计算	0.5
6	1	物质的溶解	悬浊液、乳浊液的概念及其与溶液的区别	0.7
7	1	实验基本操作	测量容器-量筒；液体药品的取用；给试管里的液体加热	0.8
8	1	水	水的净化	0.5
9	1	氧化物、酸、碱和盐	氧气与碳、磷、硫、铁等物质的反应现象	0.6
10	1	物质构成微粒的计量	微粒观点及模型图的应用	0.7
11	1	氧化物、酸、碱和盐	盐的化学性质	0.6
12	1	碳及其化合物	二氧化碳的化学性质	0.5
13	1	氧化物、酸、碱和盐	酸、碱、盐的鉴别	0.5
14	1	质量守恒定律、化学方程式	书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.6
15	1	溶解度	气体溶解度的影响因素	0.8
16	1	家用燃料	完全燃烧与不完全燃烧	0.7
17	1	纯净物、混合物； 单质、化合物	纯净物和混合物的判别； 单质和化合物的判别	0.9
18	1	化学反应的类型； 溶液的酸碱性	中和反应及其应用； 溶液的酸碱性及pH的关系	0.6
19	1	化合价	有关化学式的计算和推断	0.6
20	1	质量守恒定律、化学方程式	常见化学反应中的质量关系	0.6
21	8	有机化合物； 碳及其化合物； 化合价； 物质变化和物质性质； 质量守恒定律、化学方程式	有机物与无机物的区别； 碳元素组成的单质； 有关化学式的计算和推断； 化学变化和物理变化的判别； 质量守恒定律及其应用	0.6
22	6	气体的制备； 质量守恒定律、化学方程式	二氧化碳的实验室制法； 二氧化碳的检验和验满； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
23	7	物质的溶解； 溶解度； 结晶、结晶水合物	饱和溶液和不饱和溶液； 饱和溶液和不饱和溶液相互转变的方法； 固体溶解度的影响因素； 晶体和结晶的概念与现象	0.6
24	8	金属； 氧化物、酸、碱和盐； 质量守恒定律、化学方程式	金属的化学性质； 酸的化学性质； 物质的相互转化和制备； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
25	11	实验基本操作； 氧化物、酸、碱和盐	化学实验方案设计与评价； 盐的化学性质	0.4



**扫码查看其
他科目知识点**

2018年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	纯净物、混合物	纯净物和混合物的判别	0.6
2	1	化合价	化学式的书写及意义	0.7
3	1	化肥	常见化肥的种类和作用	0.8
4	1	有机化合物	有机物与无机物的区别	0.7
5	1	物质的溶解	溶液的概念、组成及其特点	0.8
6	1	水	自来水的生产过程与净化方法	0.7
7	1	物质变化和物质性质	化学性质与物理性质的差别及应用	0.6
8	1	溶液的酸碱性	溶液的酸碱性及pH的关系	0.9
9	1	化合价	化学式的书写及意义	0.7
10	1	氧化物、酸、碱、盐	酸、碱、盐的鉴别	0.5
11	1	物质构成微粒的计量	有关化学式的计算和推断	0.6
12	1	质量守恒定律、化学方程式	书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
13	1	实验基本操作； 气体的制备	液体药品的取用； 给试管里的固体加热； 氧气的收集方法	0.7
14	1	化学反应的类型	中和反应及其应用	0.7
15	1	空气	氢气的化学性质与燃烧实验	0.7
16	1	结晶、结晶水合物	晶体和结晶的概念与现象	0.6
17	1	氧化物、酸、碱、盐	酸的化学性质	0.5
18	1	化学反应的类型	复分解反应及其发生的条件	0.6
19	1	空气	常见气体的检验与除杂方法	0.5
20	1	纯净物、混合物； 单质、化合物； 元素	纯净物和混合物的判别； 单质和化合物的判别； 物质的元素组成； 元素在化学变化过程中的特点	0.6
21	7	元素； 化合价； 物质构成微粒的计量； 物质变化和物质性质	同素异形体和同素异形现象； 化学式的书写及意义； 有关元素化合价的计算； 化学变化和物理变化的判别	0.6
22	7	溶解度	固体溶解度曲线及其作用； 有关溶质质量分数的简单计算	0.5
23	8	空气； 气体的制备	氧气的化学性质； 实验室制取氧气的反应原理； 催化剂的特点与催化作用	0.5
24	8	实验基本操作； 金属； 质量守恒定律、化学方程式	常用仪器的名称和选用； 金属的化学性质； 金属活动性顺序及其应用； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
25	10	碳及其化合物； 物质的检验； 质量守恒定律、化学方程式	生石灰的性质与用途； 物质的鉴别、推断； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5

2017年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	空气	空气的成分及各成分的体积分数	0.9
2	1	金属	常见的金属和非金属的区分	0.9
3	1	元素	物质的元素组成	0.9
4	1	氧化物、酸、碱、盐	从组成上识别氧化物	0.9
5	1	有机化合物	有机物的特征、分类及聚合物的特性	0.9
6	1	氧化物、酸、碱、盐	常见碱的特性和用途	0.7
7	1	碳及其化合物	碳单质的物理性质及用途	0.7
8	1	元素	同素异形体和同素异形现象	0.7
9	1	氧化物、酸、碱、盐	酸的化学性质	0.7
10	1	氧化物、酸、碱、盐； 化合价	盐的化学性质； 常见的氧化物、酸、碱和盐的判别； 化学式的书写及意义	0.7
11	1	分子、原子、原子团	分子的定义与分子的特性	0.7
12	1	质量守恒定律、化学方程式	书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.7
13	1	家用燃料	完全燃烧与不完全燃烧	0.7
14	1	物质构成微粒的计量	微粒观点及模型图的应用	0.7
15	1	物质的溶解； 溶液的酸碱性	悬浊液、乳浊液的概念及其与溶液的区别； 酸雨的产生、危害及防治	0.7
16	1	实验基本操作	测量容器-量筒； 称量器-托盘天平； 加热器皿-酒精灯； 液体药品的取用	0.7
17	1	质量守恒定律、化学方程式	化学方程式的概念、读法和含义	0.7
18	1	溶解度； 溶液中溶质的质量分数	固体溶解度曲线及其作用； 溶质的质量分数	0.7
19	1	分子、原子、原子团	相对原子质量的概念及其计算方法	0.5
20	1	化学反应的类型； 质量守恒定律、化学方程式	分解反应及其应用； 置换反应及其应用； 复分解反应及其应用； 质量守恒定律及其应用	0.7
21	7	氧化物、酸、碱、盐； 纯净物、混合物； 化合价； 物质变化和物质性质； 家用燃料	从组成上识别氧化物； 纯净物和混合物的判别； 化学式的书写及意义； 有关元素化合价的计算； 化学变化和物理变化的判别； 化石燃料及其综合利用	0.5
22	7	实验基本操作； 物质的分离	蒸发与蒸馏操作；氯化钠与粗盐提纯	0.3
23	7	氧化物、酸、碱、盐； 物质的检验； 质量守恒定律、化学方程式	碱的化学性质； 盐的化学性质；物质的鉴别、推断； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
24	7	空气； 气体的制备； 质量守恒定律、化学方程式	氧气的化学性质； 氧气的制取装置； 氧气的收集方法； 二氧化碳的实验室制法； 二氧化碳的化学性质； 根据化学反应方程式的计算	0.3
25	12	气体的制备； 质量守恒定律、化学方程式	氢气的制取和检验； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式；	0.3

2016年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	元素	元素的符号及其意义	0.9
2	1	纯净物、混合物	纯净物和混合物的判别	0.9
3	1	元素	同素异形体和同素异形现象	0.9
4	1	化合价	有关元素化合价的计算	0.9
5	1	氧化物、酸、碱、盐	盐的化学性质	0.9
6	1	有机化合物	有机物与无机物的区别	0.9
7	1	物质变化和物质性质	化学性质与物理性质的差别及应用	0.9
8	1	氧化物、酸、碱、盐	盐的化学性质	0.9
9	1	化肥	常见化肥的种类及作用	0.9
10	1	物质的溶解	溶液的概念、组成及其特点	0.9
11	1	氧化物、酸、碱、盐	氧气与碳、磷、硫、铁等物质的反应现象	0.9
12	1	化学反应的类型	氧化反应；还原反应	0.9
13	1	质量守恒定律、化学方程式	书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.9
14	1	实验基本操作	固体药品的取用；液体药品的取用	0.9
15	1	物质构成微粒的计量； 化合价	微粒观点及模型图的应用； 化学符号及其周围数字的意义	0.9
16	1	化合价	有关化学式的计算和推断	0.7
17	1	气体的制备； 单质、化合物； 物质构成微粒的计量	实验室制取氧气的反应原理； 单质和化合物的判别； 元素的质量分数计算	0.9
18	1	氧化物、酸、碱、盐	盐的化学性质	0.9
19	1	氧化物、酸、碱、盐	氧化物、酸、碱和盐的概念	0.7
20	1	氧化物、酸、碱、盐	酸的化学性质	0.5
21	8	空气； 水； 碳及其化合物； 物质变化和物质性质； 家用燃料	空气的成分及各成分的体积分数； 自来水的生产过程与净化方法； 碳单质的物理性质及用途； 化学变化和物理变化的判别； 常用燃料的使用与其对环境的影响	0.5
22	7	实验基本操作； 物质的溶解； 溶解度； 结晶、结晶水合物	测量容器-量筒； 饱和溶液和不饱和溶液； 固体溶解度的概念； 晶体和结晶的概念与现象	0.5
23	6	氧化物、酸、碱、盐； 溶液的酸碱性； 质量守恒定律、化学方程式	碱的化学性质； 溶液的酸碱性及pH的关系； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.1
24	11	气体的制备； 质量守恒定律、化学方程式	二氧化碳的实验室制法； 二氧化碳的检验和验满；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式； 根据化学反应方程式的计算	0.3
25	8	物质的分离； 金属； 质量守恒定律、化学方程式	过滤的原理、方法及其应用； 金属的化学性质； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.1

2015年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	空气	空气的成分及各成分的体积分数	0.9
2	1	空气	空气的成分及各成分的体积分数	0.9
3	1	元素	元素的概念	0.9
4	1	物质变化和物质性质	化学变化和物理变化的判别	0.9
5	1	物质的溶解	溶液的概念、组成及其特点	0.9
6	1	氧化物、酸、碱、盐；纯净物、混合物；单质、化合物	从组成上识别氧化物；纯净物和混合物的判别；单质和化合物的判别；有机物与无机物的区别	0.9
7	1	元素	同素异形体和同素异形现象	0.9
8	1	化合价	有关元素化合价的计算	0.9
9	1	空气	防治空气污染的措施	0.9
10	1	分子、原子、原子团	分子的定义与分子的特性	0.9
11	1	化学反应的类型	反应类型的判定	0.9
12	1	氧化物、酸、碱、盐	氧气与碳、磷、硫、铁等物质的反应现象	0.9
13	1	空气；氧化物、酸、碱、盐	常见气体的用途；酸的物理性质及用途	0.9
14	1	物质的分离；水；碳及其化合物	过滤的原理、方法及其应用；水的净化；碳单质的物理性质及用途	0.9
15	1	空气；氧化物、酸、碱、盐；物质的检验；实验基本操作；溶液的酸碱性	常见气体的检验与除杂方法；酸、碱、盐的鉴别；物质的鉴别、推断	0.7
16	1	化学反应的类型；溶液的酸碱性	常用气体的收集方法；常见气体的检验与除杂方法	0.7
17	1	金属；氧化物、酸、碱、盐；元素；质量守恒定律、化学方程式	用于加热的仪器；测量容器—量筒；称量器—托盘天平；溶液的酸碱度测定	0.7
18	1	水；氧化物、酸、碱、盐；物质构成微粒的计量；质量守恒定律、化学方程式；结晶、结晶水合物；物质的溶解；溶解度；溶液中溶质的质量分数	中和反应及其应用；溶液的酸碱性及pH的关系	0.5
19	1	氧化物、酸、碱、盐；物质的检验	金属的化学性质	0.9
20	1	质量守恒定律、化学方程式；实验基本操作；气体的制备；质量守恒定律、化学方程式；碳及其化合物；质量守恒定律、化学方程式	盐的化学性质；元素的质量分数计算；根据化学反应方程式的计算	0.5
21	7	物质的检验；质量守恒定律、化学方程式	电解水实验；常见的氧化物、酸、碱和盐的判别；微粒观点及模型图的应用；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
22	7	结晶、结晶水合物；物质的溶解；溶液中溶质的质量分数；	结晶的原理、方法及其应用；饱和溶液和不饱和溶液；饱和溶液和不饱和溶液相互转变的方法；固体溶解度的影响因素；溶质的质量分数、溶解性和溶解度的关系	0.5
23	5	氧化物、酸、碱、盐；物质的检验	碱的化学性质；盐的化学性质；物质的鉴别、推断	0.5
24	3	质量守恒定律、化学方程式；	根据化学反应方程式的计算	0.3
25	9	实验仪器的使用；气体的制备；质量守恒定律、化学方程式	影响化学反应速率的因素探究；常用气体的发生装置和收集装置与选取方法；实验室制取氧气的反应原理；二氧化碳的实验室制法；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
26	9	氧化物、酸、碱、盐；质量守恒定律、化学方程式	一氧化碳的化学性质；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5

2014年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	物质变化和物质性质	化学变化和物理变化的判别	0.9
2	1	元素	元素的概念	0.9
3	1	氧化物、酸、碱、盐	盐的化学性质	0.9
4	1	物质的溶解	溶液的概念、组成及其特点	0.9
5	1	有机化合物	有机物与无机物的区别	0.9
6	1	元素	同素异形体和同素异形现象	0.9
7	1	化合价	有关元素化合价的计算	0.9
8	1	元素	物质的元素组成	0.9
9	1	实验基本操作； 物质的溶解； 物质的分离	称量器-托盘天平； 物质的溶解； 过滤的原理、方法及其应用； 蒸发与蒸馏操作	0.9
10	1	化学反应的类型	分解反应及其应用	0.9
11	1	氧化物、酸、碱、盐	氧气与碳、磷、硫、铁等物质的反应现象	0.9
12	1	金属	金属活动性顺序及其应用	0.9
13	1	化肥；氧化物、酸、碱、盐	生石灰的性质与用途； 酸的化学性质； 常见碱的特性和用途； 常见化肥的种类和作用	0.9
14	1	物质构成微粒的计量	微粒观点及模型图的应用	0.9
15	1	家用燃料	完全燃烧与不完全燃烧	0.9
16	1	水； 纯净物、混合物； 碳及其化合物	水的净化； 纯净物和混合物的判别； 碳单质的物理性质及用途	0.9
17	1	物质的分离； 氧化物、酸、碱、盐	物质除杂或净化的探究； 酸的化学性质； 盐的化学性质	0.9
18	1	分子、原子、原子团	分子和原子的区别和联系	0.9
19	1	实验基本操作	检查装置的气密性	0.5
20	1	碳及其化合物； 氧化物、酸、碱、盐	生石灰的性质与用途； 碱的化学性质	0.5
21	8	空气； 碳及其化合物； 氧化物、酸、碱、盐； 化合价； 物质构成微粒的计量； 质量守恒定律、化学方程式	空气的成分及各成分的体积分数； 一氧化碳的毒性； 常见的氧化物、酸、碱和盐的判别； 元素的符号及其意义； 元素质量比的计算； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
22	7	结晶、结晶水合物； 溶解度； 溶液中溶质的质量分数	结晶的原理、方法及其应用； 固体溶解度曲线及其作用； 溶质的质量分数、溶解性和溶解度的关系	0.3
23	6	氧化物、酸、碱、盐； 溶液的酸碱性； 质量守恒定律、化学方程式	碱的化学性质； 溶液的酸碱性及pH的关系； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
24	6	气体的制备； 质量守恒定律、化学方程式	氧气的制取装置； 氧气的收集方法； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
25	3	质量守恒定律、化学方程式	根据化学反应方程式的计算	0.1
26	10	空气； 物质的分离； 碳及其化合物； 质量守恒定律、化学方程式	气体的净化（除杂）； 物质的相互转化和制备； 碳的化学性质； 化学方程式的配平	0.1

2013年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	元素	元素的符号及其意义	0.9
2	1	物质的溶解	溶液的概念、组成及其特点	0.9
3	1	有机化合物	有机物与无机物的区别	0.9
4	1	元素	同素异形体和同素异形现象	0.9
5	1	化合价	有关元素化合价的计算	0.9
6	1	溶液的酸碱性	溶液的酸碱性及pH的关系	0.9
7	1	氧化物、酸、碱、盐	氧气与碳、磷、硫、铁等物质的反应现象	0.9
8	1	化合价	化学式的书写及意义	0.9
9	1	化学反应的类型	反应类型的判定	0.7
10	1	氧化物、酸、碱、盐	酸的化学性质	0.7
11	1	水	自来水的生产过程与净化方法	0.9
12	1	溶液中溶质的质量分数	溶质的质量分数	0.9
13	1	物质变化和物质性质	化学性质与物理性质的差别及应用	0.9
14	1	实验基本操作	加热器皿-酒精灯； 固体药品的取用； 给试管里的液体加热	0.9
15	1	金属	金属锈蚀的条件及其防护	0.9
16	1	物质构成微粒的计量	微粒观点及模型图的应用	0.7
17	1	物质的检验	物质的鉴别、推断	0.7
18	1	物质的溶解	饱和溶液和不饱和溶液	0.9
19	1	分子、原子、原子团	分子和原子的区别和联系	0.9
20	1	化合价	有关化学式的计算和推断	0.9
21	8	碳及其化合物； 金属； 单质、化合物； 化合价	二氧化碳的用途； 铁的冶炼； 单质和化合物的判别； 碳的化学性质； 化学式的书写及意义	0.5
22	7	物质的溶解； 溶解度	饱和溶液和不饱和溶液； 固体溶解度的影响因素； 固体溶解度曲线及其作用	0.1
23	6	碳及其化合物； 金属	二氧化碳的化学性质； 金属的化学性质	0.5
24	3	质量守恒定律、化学方程式	根据化学反应方程式的计算	0.5
25	8	气体的制备	常用气体的发生装置和收集装置与选取方法	0.5
26	8	氧化物、酸、碱、盐； 物质的检验	酸的化学性质； 盐的化学性质； 物质的鉴别、推断	0.1

2012年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	元素	元素的符号及其意义	0.9
2	1	物质变化和物质性质	化学变化和物理变化的判别	0.9
3	1	空气	化学的研究领域	0.9
4	1	溶液的酸碱性	酸碱指示剂及其性质；溶液的酸碱性 with pH 的关系	0.9
5	1	化合价	有关元素化合价的计算	0.9
6	1	化学反应的类型	还原反应	0.9
7	1	元素	物质的元素组成	0.9
8	1	氧化物、酸、碱、盐	酸碱盐的应用	0.9
9	1	化学反应的类型	反应类型的判定	0.9
10	1	单质、化合物； 物质构成微粒的计量	单质和化合物的判别； 微粒观点及模型图的应用	0.9
11	1	空气	燃烧与燃烧的条件	0.9
12	1	实验基本操作	液体药品的取用；给试管里的液体加热；检查装置的气密性	0.9
13	1	空气； 氧化物、酸、碱、盐	常见气体的用途； 酸碱盐的应用	0.7
14	1	金属	金属活动性顺序及其应用	0.9
15	1	化合价	有关化学式的计算和推断	0.9
16	1	氧化物、酸、碱、盐	酸的化学性质	0.7
17	1	气体的制备； 空气	给试管里的固体加热； 氧气的化学性质； 制取氧气的操作步骤和注意点	0.9
18	1	溶解度	固体溶解度的概念	0.7
19	1	化学反应的类型	碳、一氧化碳、氢气还原氧化铜实验	0.7
20	1	实验基本操作； 质量守恒定律、化学方程式	实验探究物质的组成成分以及含量； 根据化学反应方程式的计算	0.7
21	8	空气； 有机化合物； 质量守恒定律、化学方程式	常见气体的用途； 有机物的特征、分类及聚合物的特性； 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
22	7	溶解度	固体溶解度曲线及其作用； 气体溶解度的影响因素	0.5
23	6	实验基本操作	实验探究物质变化的条件和影响物质变化的因素； 常用气体的发生装置和收集装置与选取方法； 催化剂的特点与催化作用	0.1
24	3	质量守恒定律、化学方程式	根据化学反应方程式的计算	0.1
25	8	物质的分离； 氧化物、酸、碱、盐	过滤的原理、方法及其应用； 酸、碱、盐的鉴别	0.3
26	8	空气	常见气体的检验与除杂方法	0.3

2011年中考化学知识点汇总

题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值
1	1	空气	空气的成分及各成分的体积分数	0.9
2	1	元素	元素的符号及其意义	0.9
3	1	化合价	有关元素化合价的计算	0.9
4	1	物质的溶解	溶液的概念、组成及其特点	0.9
5	1	空气	烟的危害性及防治	0.9
6	1	物质构成微粒的计量	微粒观点及模型图的应用	0.9
7	1	氧化物、酸、碱、盐	常见碱的特性和用途	0.9
8	1	元素	同素异形体和同素异形现象	0.7
9	1	氧化物、酸、碱、盐	氧气与碳、磷、硫、铁等物质的反应现象	0.9
10	1	化学反应的类型	氧化反应	0.7
11	1	溶液中溶质的质量分数	一定溶质质量分数的溶液的配制	0.9
12	1	化学反应的类型	反应类型的判定	0.9
13	1	实验基本操作；溶液的酸碱性	液体药品的取用；给试管里的固体加热；溶液的酸碱度测定；氢气的化学性质与燃烧实验	0.9
14	1	物质变化和物质性质	化学变化和物理变化的判别	0.9
15	1	空气；碳及其化合物；氧化物、酸、碱、盐	常见气体的检验与除杂方法；氧气的用途；生石灰的性质与用途；酸的物理性质及用途	0.9
16	1	质量守恒定律、化学方程式	书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.9
17	1	实验基本操作；物质的分离	支持夹-铁夹、试管夹、坩埚钳；液体药品的取用；蒸发与蒸馏操作	0.9
18	1	氧化物、酸、碱、盐	酸、碱、盐的鉴别	0.5
19	1	实验基本操作	分离物质的仪器	0.9
20	1	物质的溶解；碳及其化合物；化学反应的类型；化合价；质量守恒定律、化学方程式	饱和溶液和不饱和溶液；生石灰的性质与用途；中和反应及其应用；化合价规律和原则；质量守恒定律及其应用	0.7
21	6	水；元素；质量守恒定律、化学方程式	电解水实验；物质的元素组成；相对分子质量的概念及其计算；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5
22	8	碳及其化合物；化肥；氧化物、酸、碱、盐；单质、化合物；有机化合物；质量守恒定律、化学方程式	二氧化碳对环境的影响；常见化肥的种类和作用；从组成上识别氧化物；单质和化合物的判别；有机物的特征、分类及聚合物的特性；质量守恒定律及其应用	0.5
23	5	结晶、结晶水合物；物质的溶解；溶解度	结晶的原理、方法及其应用；饱和溶液和不饱和溶液；固体溶解度的影响因素；晶体和结晶的概念与现象	0.5
24	7	溶液中溶质的质量分数；质量守恒定律、化学方程式	有关溶质质量分数的简单计算；根据化学反应方程式的计算	0.3
25	7	实验基本操作；气体的制备；氧化物、酸、碱、盐；物质的分离；质量守恒定律、化学方程式	实验探究物质的组成成分以及含量；混合物的分离方法；二氧化碳的实验室制法；二氧化碳的检验和验满；酸的化学性质；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.3
26	7	物质的分离；金属；质量守恒定律、化学方程式	过滤的原理、方法及其应用；金属的化学性质；书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	0.5