	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	

nr 17	11 11		9年中考化学知识点汇总	_n, 11-
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;	纯净物和混合物的判别,	0. 9
11	1	单质、化合物	单质和化合物的判别	0. 9
18	1	化学反应的类型;	中和反应及其应用;	0.6
10	1	溶液的酸碱性	溶液的酸碱性与pH的关系	0.0
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
		有机化合物;	有机物与无机物的区别; 扫码查看其	
		碳及其化合物;	碳元素组成的单质; 他科目知识点	
21	8	化合价;	有关化学式的计算和推断;	0.6
		物质变化和物质性质;	化学变化和物理变化的判别;	
		质量守恒定律、化学方程式	质量守恒定律及其应用	
		层体的集员	二氧化碳的实验室制法;	
22	6	气体的制备;	二氧化碳的检验和验满;	0.5
		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	
		Am 氏 的 凉 如	饱和溶液和不饱和溶液;	
00	7	物质的溶解;	饱和溶液和不饱和溶液相互转变的方法;	0 0
23	7	溶解度;	固体溶解度的影响因素;	0.6
		结晶、结晶水合物	晶体和结晶的概念与现象	
		△ 日	金属的化学性质;	
0.4	0	金属;	酸的化学性质;	0 -
24	8	氧化物、酸、碱和盐;	物质的相互转化和制备;	0. 5
		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		实验基本操作;	化学实验方案设计与评价;	0.4
25	11	氧化物、酸、碱和盐	盐的化学性质	0. 4

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	溶液的酸碱性与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
			液体药品的取用;	
13	1	实验基本操作;	给试管里的固体加热;	0.7
		气体的制备	氧气的收集方法	
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
		纯净物、混合物;	纯净物和混合物的判别;	
20	1	单质、化合物;	单质和化合物的判别;	0.6
4 0	1	The state of the s	物质的元素组成;	0.0
		元素	元素在化学变化过程中的特点	
		元素;	同素异形体和同素异形现象;	
21	7	化合价;	化学式的书写及意义;	0.6
41	1	物质构成微粒的计量;	有关元素化合价的计算;	0.0
		物质变化和物质性质	化学变化和物理变化的判别	
22	7	溶解度	固体溶解度曲线及其作用;	0.5
44	1	竹/ // / / / / / / / / / / / / / / / / /	有关溶质质量分数的简单计算	0. 0
		空气;	氧气的化学性质;	
23	8	气体的制备	实验室制取氧气的反应原理;	0.5
		田川中に日本	催化剂的特点与催化作用	
		实验基本操作;	常用仪器的名称和选用;	
24	8	→ 安本 本	金属的化学性质;	0. 5
4 1	O	壶	金属活动性顺序及其应用;	0. 5
		灰里 \	书写化学方程式、文字表达式、电离方程式	
		碳及其化合物;	生石灰的性质与用途;	
25	10	物质的检验;	物质的鉴别、推断;	0.5
		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	

應号 分信 一级知识点 二级知识点 2级和识点 20.9 1 1 2 2 1 公属 0.9 0.9 3 1 元素 物质的元素组成 0.9 0.9 4 1 氧化物、酸、碳、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、磁 数 公司 7 1 或及其化合物 房域的物理性质及用途 0.7 8 1 元素 同素异形种同意异形现象 0.7 8 1 元素 同素异形种和同素异形现象 0.7 8 1 元素 同素产的配入 0.7 8 1 元素 0.7 0.7 10 1 氧化物、 能、益 他的气管板、 整个方程式、 文字表达式、电离方程式、 电离方程式、 电离方程式 电离子程式		2017年中考化学知识点汇总				
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 有机物的特征、分类及聚合物的特性 0.9 5 1 有机化力物 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 碱单质的弹性性质月通 0.7 8 1 元素 同素异形体和同素异形现象 0.7 10 1 氧化物、酸、碱、盐 酸的化学性质; 象见的氧化物、酸、碱和盐的判别; 0.7 10 1 氧化物、酸、碱、盐 *** 大个合作。 *** 大个合作。 0.7 11 1 分子、原子因 为子的定户对 0.7 0.7 12 1 加量中枢定律、化学方程式 *** 等化学方程式 0.7 0.7 13 1 家用燃料 0.7 *** 完全燃烧与不完全燃烧 0.7 0.7 14 1 物质的溶解的溶解的溶解; *** 营化燃烧可的溶解。及类与溶液的区及类与溶液的区及类与溶液的区及类与溶液的区及类与溶液的区及类与溶液的区及类与溶液的区及类与溶液的区域、产生、溶液的的水质、水质层等上、水质层等上、水质层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层层	题号	分值	一级知识点	二级知识点	难度值	
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 有机物的特性、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 酸的化学性质 0.7 10 1 氧化物、酸、碱、盐 酸的化学性质 0.7 11 1 分子、原子、原子团 0.7 化学式的书写及意义 12 1 质量守恒定律、化学方程式 5.2年燃烧与不完全燃烧 0.7 13 1 家用燃料 2.2年效应及其分解的原则别 0.7 14 1 物质的成像性的计量 微板观点及模型图的应用 0.7 15 1 新液的的磁性 微质的原产生态定为或效,现金及其当溶液的区别; 最对的原产品及及模型图的应用 0.7 16 1 实验基本操作 加速器和限力数 0.7 17 1 质量中恒定律、化学方程式 化学方程式的服金及其"自溶液的区及其"自溶液的区域" 0.7 18 1 深格度度 1 保養的度 化学方程式的服金及其计算方法 0.7 19 1 分子、原子、原子、原子团 化学方程或的及及及其使用 0.7 20 1 化质位定律、化学方程式 1 分解反应及及及实验表 0.7 21 在物度 1 人类区域及域及及及支 1 人类的最后及及支	1	1	空气	空气的成分及各成分的体积分数	0.9	
4 1 気化物、酸、碳、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、碳、盐 常见碱的物理性质及用途 0.7 7 1 碳及其化合物 環単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 8 1 元素 同素异形体和同素异形现象 0.7 8 1 元素 同素分析体和同素异形现象 0.7 10 1 氧化物、酸、碳、盐 酸的化学性质; 常见的氧化物、酸、碱和盐的判别; 0.7 11 1 分子、原子、原子团 分子的定义与分子的导性 0.7 11 1 分子、原子、原子团 分子的定义与分子的导性 0.7 11 1 家用燃料 完全燃烧与方分水 文字表达式、电离方程式 0.7 11 1 家用燃料 完全燃烧与无经燃烧 0.7 11 1 家用燃料 完全燃烧与及模型图的应用 0.7 11 1 家用燃料 完全燃烧与及模型图的应用 0.7 11 1 家用燃料 完全燃烧与无足、文字表达式、电离方程式 0.7 11 1 家用燃料 完全燃烧与方分的 (1) 表验液。及其与溶液的区别。 20 不 20 表验 20 表的 20 表的 20 表验 20 表的	2	1	金属	常见的金属和非金属的区分	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、碳、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 8 1 元素 同方化物 使成量 0.7 8 1 元素 同方化物 胶、碳 量的化学性质 0.7 10 1 氧化物、胶、碳 盐 截的化学性质 0.7 11 1 分子、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 0.7 0.7 13 1 家用燃料 0.7 0.7 14 1 物质构成微粒的计量 微皮型点胶型具型的应用 0.7 15 1 物质构成微粒的计量 最上观点及观点及其与溶液的形别 0.7 15 1 被暴性度 最上的规定及是类型。 0.7 16 1 实验基本操作 数量器本建产等 0.7 17 1 质量守恒定律、化学方程式 化学方程式的解离 0.7 18 1 溶解度度 化学方层面 0.7 18 1 产品度守恒定律、化学方面、成身及及其内理 0.5 19 1 分子、原子的 化学反应及其内理 0.5	3	1	元素	物质的元素组成	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、碳、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 8 1 元素 同方化物 使成量 0.7 8 1 元素 同方化物 胶、碳 量的化学性质 0.7 10 1 氧化物、胶、碳 盐 截的化学性质 0.7 11 1 分子、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 0.7 0.7 13 1 家用燃料 0.7 0.7 14 1 物质构成微粒的计量 微皮型点胶型具型的应用 0.7 15 1 物质构成微粒的计量 最上观点及观点及其与溶液的形别 0.7 15 1 被暴性度 最上的规定及是类型。 0.7 16 1 实验基本操作 数量器本建产等 0.7 17 1 质量守恒定律、化学方程式 化学方程式的解离 0.7 18 1 溶解度度 化学方层面 0.7 18 1 产品度守恒定律、化学方面、成身及及其内理 0.5 19 1 分子、原子的 化学反应及其内理 0.5	4	1		Comment was a second of the comment	0. 9	
 1 氧化物、酸、碳、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 9 1 氧化物、酸、碳、盐 酸的化学性质 0.7 10 1 氧化物、酸、碳、盐 酸的化学性质 第见的氧化物、酸、碳和盐的判别; 化合价 化合价 化学性质 常见的氧化物、酸、碳和盐的判别; 化合价 化学位素式 5元素 15元素 1 源户中恒定律、化学方程式 5元素 15元素 0.7 11 1 分子、原子因 分子的定义与分子的特性 0.7 12 1 质量中恒定律、化学方程式 5元代学方程式 文字表达式、电离方程式 0.7 14 1 物质构成微粒的计量 微规观点及模型图的应用 3元液的酸酸性 测量容器 量筒; 添体约品的取用 0.7 15 1 源源的酸酸性 测量容器 量筒; 添体型品的取用 0.7 16 1 实验基本操作	5	1		The state of the s	0. 9	
 7 1 碳及其化合物 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 熔的化学性质; 6 1 氧化物、酸、碱、盐; 6 2 1 氧化物、酸、碱、盐; 7 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	6	1			0. 7	
1	7	1	碳及其化合物	碳单质的物理性质及用途	0.7	
9 1 氧化物、酸、碱、盐 酸的化学性质	8	1	Description and state of	同素异形体和同素异形现象	0. 7	
10 1 氧化物、酸、碱、盐; 盘的化学性质; 需见的氧化物、酸、碱和盐的判别; 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 五字整定 0.7 13 1 家用燃料 0.7 14 1 物质的溶解; 公规是及模型图的应用 0.7 15 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 15 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 16 1 实验基本操作 企业资产程式 企业资产程式 0.7 16 1 质量守恒定律、化学方程式 企业产程式 0.7 18 1 高量守恒定律、化学方程式 2 0.7 18 1 高量中溶质的质量分数 0.7 0.7 19 1 分子、原子、原子团 相对原子质量的概念及其计作用; 0.7 20 1 化学反应的类型、 质量中恒定律、化学方程式 2 0.5 21 7 化物、酸、碱、盐; 纯净反应及其应用; 复分解反应及其应用; 复分解反应及及其应用; 复分解反应之及其应用; 复分解反应定的的判别; 化学实验化的判别; 化学变化和物理变化的判别; 化学变化和物理变化的判别; 化学效子表达式、电离方程式、 电路的比学性质; 每个的的验别、 有的的验验, 有的的验验。 有人的的处别, 有人的的发表。 有人的的发表。 有人的的股上, 有人的的股上, 有人的的股上, 有人的的股上, 有人的的股上, 有人的的股上, 有人的股上, 有人的股上, 	9	1	氧化物、酸、碱、盐		0. 7	
1			₩ 11.11/m πΔ τ-β ±1	盐的化学性质;		
	10	1	, j, 21, 72, 12, 12, 13, 13, 14, 17, 17, 18, 18, 18, 18, 18, 18, 18, 18, 18, 18	常见的氧化物、酸、碱和盐的判别;	0.7	
1			化合价	化学式的书写及意义		
1	11	1	分子、原子、原子团	分子的定义与分子的特性	0. 7	
1	12	1	质量守恒定律、化学方程式		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; 0.7 16 1 实验基本操作 税量基土产等。加热器皿—酒精灯; 液体药品的取用 0.7 17 1 质量中恒定律、化学方程式 化学方程式的概念、读法和含义 0.7 18 1 溶液中溶质的质量分数 相对原子质量的概念及其作用; 溶质的质量分数 0.7 19 1 分子、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; 反分解反应及其应用; 复分解反应及其应用; 复分解反应及其应用; 反分解反应及其应用, 质量守恒定律及其实的利息(化学体质计的等等及多义; 有关元素化合价的计算; 化学亦物质变化和物质性质; 有关元素化合价的计算; 化学变化和和混合物的判别; 化石燃料及其综合利用 0.5 21 7 物质的分离 蒸发与蒸馏操作; 氯化钠与粗盐提纯 0.3 22 7 实验基本操作; 物质的检验, 在分别的联制、推断; 0.5 23 7 物质的检验; 或的化学性质; 物质的鉴别、推断; 书写化学上程式、文字表达式、电离方程式 0.3 24 7 气体的制备; 氧气的刺取和检验; 二氧化碳的化学性质; 0.3 25 12 气体的制备; 二氧化碳的化学性质; 0.3 1 25 12 气体的制备; 1 1 1 <td>13</td> <td>1</td> <td></td> <td>The state of the s</td> <td>0. 7</td>	13	1		The state of the s	0. 7	
15	14	1	Control of the contro		0. 7	
1	2 22			The state of the s	48 8=8	
16	15	1	Committee of the Commit	STATE SECTION AND SECTION AND ADDRESS AND	0. 7	
16 1 实验基本操作 称量器-托盘天平;加热器皿-酒精灯;液体劳品的取用 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 酒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 置换反应及其应用;复分解反应及其应用;复分解反应及其应用;复分解反应及其应用;复分解反应及其应用;发生物和混合物的判别;化学的和混合物的判别;化学的和混合物的判别;化学的和混合物的判别;化学变化和物质性质;物质变化和物质性质;水质变化和物理变化的判别;化石燃料及其综合利用 0.5 21 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 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 物质的检验; 数局的检验; 有气的化学性质;氧气的化学性质;氧气的化学性质;氧气的化学性质;氧气的化学性质;氧气的化学性质;积据化学分型方程式、文字表达式、电离方程式、全气、定气、管体的制备;质量守恒定律、化学方程式、型气的制取和检验;有关键。有气的制取和检验;有气的制取和检验;有气的制取和检验;有气的制取和检验;有气的制取和检验;有气的制取和检验;有气的制取和检验;有气体的制备;质量守恒定律、化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3 25 12 气体的制备;质量守恒定律、化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3			// // // // // // // // // // // // //	Substitution of the Control of the C		
1	65 (500)	2.500	///		Note well:	
液体药品的取用 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 置换反应及其应用; 复分解反应及其应用; 复分解反应及其应用; 质量守恒定律及其应用 0.7 21 7 化合价: 物质变化和物质性质; 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; 化学变化和物理变化的判别; 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; 物质的检验; 家用统构、酸、碱、盐; 物质的检验; 氧化物、酸、碱、盐; 动质的检验; 质量守恒定律、化学方程式 藏份化学性质; 氧气的化学性质; 氧气的电影的实验室制法; 二氧化碳的化学性质; 程化碳的化学性质; 程化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 0.3 24 7 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式 氧气的制取和检验; 程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 氧气的制取和检验; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3	16	1	实验基本操作		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						
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;	17	1	质量守恒定律、化学方程式	Section 1. Section 2.	0. 7	
18 1 溶液中溶质的质量分数 溶质的质量分数			Cost a para chase a wester	AND THE RESIDENCE OF THE PROPERTY OF THE PROPE	Description of the	
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 复分解反应及其应用; 复分解反应及其应用; 质量守恒定律及其应用 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; 化子壳型素化合价的计算: 化学变化和物理变化的判别; 化石燃料及其综合利用 0.5 21 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 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 物质的检验;	18	1			0. 7	
20 1 化学反应的类型;	19	1			0. 5	
20 1 化学反应的类型: 质量守恒定律、化学方程式 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 处学式的书写及意义: 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 物质的检验; 质量守恒定律、化学方程式 盐的化学性质; 氧气的化学性质; 氧气的化学性质; 氧气的制取装置; 氧气的化学性质; 氧气的收集方法; 二氧化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 0.3 24 7 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式 二氧化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 25 12 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式 五氧化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 25 12 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式 五氧化学方程式、文字表达式、电离方程 25 12 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式 五氧化学方程式、文字表达式、电离方程		-				
20 1 质量守恒定律、化学方程式 复分解反应及其应用; 质量守恒定律及其应用 21 氧化物、酸、碱、盐; 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 物质的检验; 数例的化学性质; 物质的鉴别、推断; 为写化学方程式、文字表达式、电离方程式 氧气的化学性质; 氧气的电量式、文字表达式、电离方程式 氧气的化学性质; 氧气的电量、化学方程式 氧气的化集方法; 二氧化碳的实验室制法; 二氧化碳的实验室制法; 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 氢气的制取和检验; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 5.3 25 12 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式、文字表达式、电离方程 5.3 25 12 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式、文字表达式、电离方程 5.3	1923 may 2011 PA	1700	化学反应的类型:		NATA AND S	
□ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □	20	1			0. 7	
21 7 氧化物、酸、碱、盐;纯净物和混合物的判别;化学为的和混合物的判别;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 物质的检验;			(A) 11 (B) (B) (B)			
21 7 氧化物、酸、碱、盐; 纯净物和混合物的判别; 0.5 21 7 化合价; 物质变化和物质性质; 有关元素化合价的计算; 22 7 实验基本操作; 然发与蒸馏操作; 氯化钠与粗盐提纯 0.3 23 7 物质的分离 藏的化学性质; 数质的鉴别、推断; 0.5 23 7 物质的检验; 当的化学性质; 如高方程式 0.5 24 7 气体的制备; 氧气的化学性质; 氧气的化学性质; 氧气的收集方法; 二氧化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 25 12 气体的制备; 高量守恒定律、化学方程式 其写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3				The state of the s		
21 7 (化合价; 物质变化和物质性质; 家用燃料 (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 物质的检验; 额的化学性质; 物质的鉴别、推断; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程式 氧气的化学性质; 氧气的制取装置; 氧气的制取装置; 氧气的制取装置; 氧气的制取装置; 氧气的电流表; 二氧化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 0.3 24 7 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式 艺术, 电离方程式 表生, 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 艺术, 文字表达式、电离方程 包.3			ALCOHOLOGICA CONTRACTOR CONTRACTO			
21 7 化合价; 物质变化和物质性质; 家用燃料 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 物质的检验; 物质的检验; 质量守恒定律、化学方程式 盐的化学性质; 每气的化学性质; 氧气的化学性质; 氧气的制取装置; 氧气的收集方法; 二氧化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 0.3 24 7 气体的制备; 质量守恒定律、化学方程式 氧气的制取和检验; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3	<u>12</u> 563				Q2 822	
物质受化和物质性质;	21	7			0.5	
22 7 实验基本操作; 蒸发与蒸馏操作; 氯化钠与粗盐提纯 0.3 23 7 物质的分离 藏的化学性质; 盐的化学性质; 物质的鉴别、推断; 0.5 23 7 物质的检验; 盐的化学性质; 物质的鉴别、推断; 0.5 24 7 气体的制备; 氧气的化学性质; 氧气的电产性质; 氧气的电影室制法; 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 25 12 气体的制备; 高量空恒空律、化学方程式 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3						
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;物质的坚则、推断;为量式、文字表达式、电离方程式 20.5 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 0.3						
22 7 物质的分离 蒸发与蒸馏操作; 氯化钠与租盘提纯 0.3 23 7 物质的检验; 盐的化学性质; 物质的鉴别、推断; 0.5 24 7 有量守恒定律、化学方程式 车气的化学性质; 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 25 12 气体的制备; 氢气的制取和检验; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3	egter)		实验基本操作:		120 000	
23 7 氧化物、酸、碱、盐; 碱的化学性质;物质的鉴别、推断;	22	7	Succession of the Contraction of	蒸发与蒸馏操作; 氯化钠与粗盐提纯	0.3	
23 7 物质的检验; 盐的化学性质; 物质的鉴别、推断; 0.5 5 万量守恒定律、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 25 12 气体的制备; 高量守恒定律、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 0.3				碱的化学性质:		
24 万 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 24 万 空气; 氧气的化学性质; 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 氢气的制取和检验; 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 0.3	23	7	ASSOCIATION OF THE STATE OF THE	Disc South Page Page Sections of National Page Section	0. 5	
24 7						
24 7 空气; 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 包含的制取和检验; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3			7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7			
24 7				Aven version of the Avenue of		
24 7 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; 二氧化碳的化学性质; 根据化学反应方程式的计算 氢气的制取和检验; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3	2000	_	30000000	STORMER TO THE STORMER		
□ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □ □	24	7	The state of the s		0.3	
根据化学反应方程式的计算			质量守恒定律、化学方程式	TO ANT AN ATTACK CONTROL OF THE TOTAL CONTROL OF		
25 12 气体的制备; 氢气的制取和检验; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3						
25 12 气体的制备; 书写化学方程式、文字表达式、电离方程 0.3				The second secon		
	25	12	NATURE STATE OF THE STATE OF TH		0.3	
			质量守恒定律、化学方程式	TO THE SECOND STATE OF THE		

	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; 溶液的酸碱性与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; 溶液的酸碱性与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	
		☆11人甘土提 <i>收</i>	称量器-托盘天平;		
0	1	实验基本操作;	物质的溶解;	0.0	
9	1	物质的溶解;	过滤的原理、方法及其应用;	0. 9	
		物质的分离	蒸发与蒸馏操作		
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	
		- 2	生石灰的性质与用途;		
10	3	//. IIII /= //. //- T/A T-A -LL	酸的化学性质;		
13	1	化肥;氧化物、酸、碱、盐	常见碱的特性和用途;	0.9	
		//X	常见化肥的种类和作用		
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	
		水:	水的净化;		
16	1	纯净物、混合物;	纯净物和混合物的判别;	0. 9	
	-	碳及其化合物	碳单质的物理性质及用途		
			物质除杂或净化的探究;		
17	1	物质的分离;	酸的化学性质;	0.9	
		氧化物、酸、碱、盐	盐的化学性质		
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	
0.0		碳及其化合物;	生石灰的性质与用途;	0.5	
20	1	氧化物、酸、碱、盐	碱的化学性质	0. 5	
		空气;	空气的成分及各成分的体积分数;		
		碳及其化合物;	一氧化碳的毒性;		
0.1		氧化物、酸、碱、盐;	常见的氧化物、酸、碱和盐的判别;	0.5	
21	8	化合价;	元素的符号及其意义;	0. 5	
		物质构成微粒的计量;	元素质量比的计算;		
		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		
		结晶、结晶水合物;	结晶的原理、方法及其应用;		
22	7	溶解度;	固体溶解度曲线及其作用;	0.3	
		溶液中溶质的质量分数	溶质的质量分数、溶解性和溶解度的关系		
		氧化物、酸、碱、盐;	碱的化学性质;		
23	6	溶液的酸碱性;	溶液的酸碱性与pH的关系;	0.5	
		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	100000	
			氧气的制取装置;		
24	6	气体的制备;	氧气的收集方法;	0.5	
		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		
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	
		空气;	气体的净化(除杂);		
0.0	1.0	物质的分离;	物质的相互转化和制备;	6 4	
26	10	碳及其化合物;	碳的化学性质;	0. 1	
		质量守恒定律、化学方程式	化学方程式的配平		

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	溶液的酸碱性与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		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;溶液的酸碱性与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	7	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		

题号	分值	WOODWARE MOSTN. SP	年中考化学知识点汇总 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