

第 8 期		
§5.1 质量守恒定律		
第 1 课时 质量守恒定律		
一、选择题		
1~5.DBDBB		
6~7.DD		
二、填空题		
8.(1) 符合 生成的二氧化碳气体逸散到空气中		
(2)①②⑤		
9.(1)8+2+30+5 8		
(2)催化剂 生成物		
(3)分解反应 $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$ (合理即可)		
(4)2:11		
10.(1)1:1		
(2)化学反应前后原子的种类、数目和质量都没有发生改变		
(3)不是		
第 2 课时 化学方程式		
一、选择题		
1~5.BBDCB		
二、填空题		
6.(1)通电		
(2)水分子 氢原子、氧原子		
(3)36 4 32		
§5.2 如何正确书写化学方程式		
一、选择题		
1~4.DABB		
二、填空题		
5.(1) $2\text{NH}_3 + 3\text{Cl}_2 \text{——} \text{N}_2 + 6\text{HCl}$		
(2) $\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$		
(3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$		
6.(1) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$		
(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$		
(3) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$		
(4) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$		
化合反应:(3)		
分解反应:(1)(2)(4)		
7.(1)反应不会生成氢气		
(2) $\text{Al}_2\text{O}_3 \text{ } \text{Fe}_3\text{O}_4$		
(3)化学计量数 原子总数 错误		
(4)条件是点燃,不是燃烧 反应物中的气体不能使用“↑”		
§5.3 利用化学方程式的简单计算		
一、选择题		
1~5.CBABB		

2020-2021 学年		
化学·中考版答案页第 2 期		
第 5 期		
单元测试		
一、选择题		
1.B		
2.A		
3.D		
提示:物质热胀冷缩属于物理变化,汞原子大小不变,改变的是原子之间的间隔和排列方式。		
4.B		
提示:在化学反应中,原子核是不变的,改变的是原子的核外电子,质子数不变,元素的种类不变,B 选项错误;不同的物质可以含有相同的元素,如 CO 和 CO ₂ ,A 选项正确。		
5.C		
6.A		
提示:相对原子质量≈质子数+中子数,质子数=核电荷数。		
7.C		
提示:在化学变化中,分子可以再分,而原子不可以再分;D 选项中氯化氢分子是生成的新分子。		
8.B		
提示:相对原子质量单位为“1”,一般省略不写。		
9.C		
提示:同种分子构成的物质是纯净物,A、B、D 属于纯净物;不同种分子构成的物质是混合物,C 由 2 种分子构成,属于混合物。		
10.C		
提示:①为氧原子,③为镁离子,不能通过得失电子转化;②③的质子数不同,表示不同种离子。		
二、填空题		
11.(1)1 2		
(2)30 5		
(3)失去 Na ⁺		
12.(1)分子在不断运动		
(2)ABC		
(3)①ACD B ②H ₂ O		
13.(1)三 金属 Al ³⁺		
(2)硫 得到 S ²⁻ 氧		
(3)递增		
三、实验与探究题		
14.(1)进行对比		
(2)B 试管中液体缓慢变红,C 试管中液体较快变红		
(3)①分子是不断运动的 ②温度越高,分子运动越快		
四、计算题		
15.解:铁原子的相对原子质量= $\frac{\text{12nb ma 原子的实际质量}}{\text{碳 12 原子质量的}\frac{1}{12}}$ 。		
提示:相对原子质量=		
第 6 期		
§4.1 爱护水资源		
一、选择题		
1~5.BADCD		
6.A		
二、填空题		
7.(1)B 水龙头上方		
(2)节约每一滴水		
(3)一水多用;变不间断淋浴为间断洗浴(或使用节水器具等,合理建议即可)		
§4.2 水的净化		
一、选择题		
1~5.CCDAB		
二、填空题		
6.(1)不溶性杂质		

②	(2)明矾 絮凝剂溶于水生成胶状物，吸附悬浮于水中的不溶性杂质而沉降下来	(2)NO ₃ ⁻	2.D
	(3)不溶性杂质	(3)He	3.B
	(4)不溶性杂质、可溶性杂质、臭味 吸附性	10.(1)2 个氮原子	提示:食盐和石油都是混合物;干冰属于氧化物，洁净的空气属于混合物;氯酸钾中含有三种元素,属于含氧化合物,但不属于氧化物,海水属于混合物;五氧化二磷属于氧化物,汞属于金属单质.综合分析,应选 B 选项。
	7.(1)石英砂 不可以 降低净水效率(或过滤速度减慢等)	(2)一个氮气分子中含有 2 个氮原子	4.D
§4.3 水的组成			
一、选择题			
1~2.DC			
二、填空题			
3.① ②③④⑤ ③④⑤ ④⑤ ②			
4.(1)水 $\xrightarrow{\text{通电}}$ 氢气+氧气			
(2)用带火星的木条检验,看木条是否复燃,如果复燃则是氧气			
(3)验纯			
§4.4 化学式与化合价			
第 1 课时 化学式和化合价			
一、选择题			
1~5.CCDCC			
6~8.BCA			
二、填空题			
9.(1)2P			
第 2 页			

化学·中考版答案页第 2 期			
以除去水中的色素和异味,C 选项正确;图示净化水的过程中没有除去水中的可溶性杂质,所以配水泵出来的水是混合物,D 选项错误。	成的,则一个磷酸氯喹分子中共含有 64 个原子,磷酸氯喹由分子构成,A 选项错误;磷酸氯喹中碳、氢、氧三种元素的质量比为(12×18):(1×32):(16×8)=27:4:16,B 选项错误;该物质中氢元素质量分数最小,C 选项正确;相对分子质量的单位为“1”,而不是“g”,D 选项错误。	(4)Al(OH) ₃	
8.C	提示:分子的表示方法是正确书写物质的化学式,表示多个该分子,就在其化学式前加上相应的数字,三个二氧化硫分子可表示为 3SO ₂ ,A 选项错误。两个氧分子可表示为 2O ₂ ,B 选项错误。元素化合价的表示方法是确定出化合物中所要标出的元素的化合价,然后在该元素的正上方用正负号和数字表示,正负号在前,数字在后,NaCoO ₂ 中 Co 的化合价为+3 价,故可表示为Na $\overset{+3}{\text{Co}}$ O ₂ ,C 选项正确。离子的表示方法是在表示该离子的元素符号右上角,标出该离子所带的正负电荷数,数字在前,正负符号在后,带 1 个单位电荷时,1 要省略,一个铝离子可表示为 Al ³⁺ ,D 选项错误。	(5)一氯胺这种物质 一氯胺是由氮元素、氢元素、氯元素组成的 1 个一氯胺分子 1 个一氯胺分子是由 1 个氮原子、2 个氢原子和 1 个氯原子构成的	
提示:Zn 为金属单质,CuSO ₄ 、NaCl、CaO 均为化合物,CaO 还属于氧化物。	10.A	(6)不能 肥皂水	
6.A	提示:根据化合价的代数和为 0,及 O 的化合价为-2,可得 BaO 中 Ba 的化合价为 0-(-2)=+2;CuO 中 Cu 的化合价为 0-(-2)=+2。根据化学式Y ₂ Ba ₄ Cu ₆ O ₁₃ 及 Ba、O、Cu 的化合价,可得 Y 的化合价为 [0-(+2)×4- (+2)×6- (-2)×13]÷2=+3;由于 Y 为+3 价,O 为-2 价,所以 Y _m O _n 的化学式为 Y ₂ O ₃ 。	提示:(3)碳酸钙中钙元素的质量分数为: $\frac{40}{100}$ ×100%=40%;故以 Ca 计,水的总硬度不超过 450mg/L×40%=180mg/L=0.18g/L。	
提示:题给四个选项中,具有脱色除臭作用的是活性炭,漂白粉和氯气都是用来消毒杀菌的消毒剂,明矾在净水过程中常用作絮凝剂,其净水原理是其溶于水形成的胶状物可以吸附水中的悬浮物质,并使杂质沉降下来以达到净水的目的。			
7.C	二、填空与简答题	三、实验与探究题	
提示:加絮凝剂是为了将水中的悬浮杂质吸附使之加速沉降,而不是消毒杀菌,A 选项错误;过滤只能除去水中的难溶性杂质,并不能将硬水软化,B 选项错误;活性炭具有吸附性,可	11.(1)Ca	13.(1)①溶于水后生成的胶状物吸附 ② I、Ⅲ、Ⅱ、Ⅳ ③混合物 ④榨取果汁等	
	(2)H ⁺	(2)把导管伸入水中,用酒精灯微微加热烧瓶,若水中导气管冒出气泡,则装置气密性好 防止水暴沸	
9.C	(3)H ₂ O ⁺¹	四、计算题	
提示: 一个磷酸氯喹分子是由 18 个碳原子、32 个氢原子、1 个氯原子、3 个氮原子、8 个氧原子和 2 个磷原子构	(4)C ₆ H ₁₂ O ₆	14.(1)26.2%	
	12.(1)cab	(2)尿素中氮元素的质量分数为	
	(2)除去色素和异味	$\frac{2 \times 14}{12 + 16 + (14 + 2) \times 2} \times 100\% = 46.7\%, 46.7\%$	
	(3)0.18	<50%,所以该宣传不合理	
		(3)107kg	
第 3 页			