

化学 江西			中考版(人教)答案页第 2 期			2021-2022 学年			②		
第 5 期			5.D			10.D					
单元测试			提示:在元素周期表中,元素名称			提示:氢气液化过程中,体积越来越小,这是氢分子之间的间隔减小造成的,A 选项不正确。分离液态空气得到液氧的过程中,氮气首先达到沸点,从液态空气中蒸发出来,剩下的主要就是液氧,液氧中氧分子也是不断运动的,B 选项不正确。物质从液态变为气态要吸收热量,因此液氧变成气态氧时,应该吸收热量,不会放出热量,C 选项不正确。化学反应的过程,就是反应物的分子破裂,所含各原子重新组合生成新的分子的过程。因此氢气与氧气反应的本质就是氢、氧原子的重新组合,D 选项正确。					
一、单项选择题			下方的数字表示相对原子质量,故铁的相对原子质量为 55.85,相对原子质量是一个比值,单位为“1”,常省略不写,A 选项错误。由“金”字旁可知,锰元素为金属元素,B 选项错误。在元素周期表中,元素名称左上角的数字表示原子序数,原子序数=质子数=24,C 选项错误。相对原子质量反映了原子的实际质量,相对原子质量越大,原子的实际质量越大,由图可知,相对原子质量:铬<锰<铁,故等质量的铬、锰、铁中,含原子个数最多的是铬,D 选项正确。								
1.C			提示:地壳中含量最多的元素是氧元素,其次是硅,含量最多的金属元素是铝,其次是铁。								
2.C			3.A			6.D			二、选择与填充题		
提示:车胎在阳光下爆裂,是因为温度升高,分子间的间隔(而不是分子体积)增大,A 选项解释错误。			提示:A 选项中的 Si、B 选项的 S、C 选项的 P 均为非金属元素。			提示:海水含量最高的元素是氧元素。			11.C 核电荷数(或核外电子数等)		
氧化汞分解成汞和氧气,是因为分子分裂成原子,原子重新结合成新的分子,该事实说明分子是可以再分的,B 选项解释正确。			7.B			提示:夏天钢轨之间的缝隙变小,是因为夏天温度高,铁原子间的间隔变大,D 选项解释正确。			12.B 高锰酸钾加热生成氧气(合理即可)		
闻到不远处的花香,是因为花香中含有的分子是在不断运动的,向四周扩散,使人们闻到花香,C 选项解释正确。			8.B			提示:在化学变化中分子先分成原子,原子再重新组合成新的分子,所以验证分子是可以再分必须是化学变化。			13.A 分子在不断地运动		
夏天钢轨之间的缝隙变小,是因为夏天温度高,铁原子间的间隔变大,D 选项解释正确。			9.D			提示:相对原子质量是一个比值,单位是“1”,不写出,原子质量的单位是“g”,A 选项正确。由于原子的质量太小,使用不方便,所以采用相对原子质量,B 选项正确。原子的相对原子质量与原子的质量成正比,两种原子的质量之比等于它们的相对原子质量之比,C 选项正确。相对原子质量是一个比值,采用相对原子质量后,并没有增大原子的质量,D 选项错误。			三、填空与说明题		
4.C			提示:构成物质的微粒就是保持物质化学性质的微粒,对由分子构成的物质来说,分子是保持物质化学性质的最小微粒。金属是由原子直接构成的,C 选项错误。分子和原子本质区别是在化学变化中,分子可以分成原子,而原子不能再分,D 选项正确。			14.(1)Hg N 2H			(2)①铜元素 ②1 个铜原子		
									③金属铜		
									15.(1)分子的构成相同		
									(2)水分子本身没有改变,只是水分子之间间隔变大了		

15.(1) $\text{H}_2\text{O}\xrightarrow{\text{通电}}\text{H}_2+\text{O}_2$ 分解反应			9.(1) $8+2+30+5=8$			7.(1)反应不会生成氢气		
(2)1:2 将带火星的木条伸入试管口,木条能复燃,证明产生的气体是氧气			(2)催化剂 生成物			(2) Al_2O_3 Fe_3O_4		
(3)水在通电时分解生成了氢气和氧气 每个水分子是由 2 个氢原子和 1 个氧原子构成的			(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)			(3)化学计量数 原子总数 错误		
16.(1)化合物 1:2			(4)2:11			(4)条件是点燃,不是燃烧 反应物中的气体不能使用“↑”		
(2)9 氢			10.(1)1:1			§5.3 利用化学方程式的简单计算		
(3)5			(2)化学反应前后原子的种类、数目和质量都没有发生改变			一、选择题		
17.(1)2			(3)不是			1-5.CBABB		
(2)B C D			第 2 课时 化学方程式			二、计算题		
(3)软水 产生大量的泡沫			一、选择题			6.(1)①碳的质量 二氧化碳的质量		
(4)ABCD			1~5.BDBC B			② $\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$ 12:32:44 (或 3:8:11)		
四、实验与探究题			二、填空题			③12:44 (或 3:11)		
18.(1)氢气的密度比空气小			6.(1)通电			(2)解 设:生成二氧化碳的质量为 x。		
(2)尖锐的爆鸣 声音很小			(2)水分子 氢原子、氧原子			$\text{C} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO}_2$		
(3)爆炸 纯度			(3) $36=4=32$			12 44		
(4) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{H}_2\text{O}$			§5.2 如何正确书写化学方程式			12g x		
19.(1)①溶于水后生成的胶状物吸附 ② I、Ⅲ、Ⅱ、Ⅳ ③混合物			一、选择题			$\frac{12}{44} = \frac{12g}{x}$, x=44g		
④榨取果汁等			1~4.DBBA			答:生成二氧化碳的质量为 44g。		
(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 防止暴沸			二、填空题			7.(1)2.5		
第 8 期			5.(1) $2\text{NH}_3 + 3\text{Cl}_2 = \text{N}_2 + 6\text{HCl}$			(2)解 设:原过氧化氢溶液中 H_2O_2 的质量为 x。		
§5.1 质量守恒定律			(2) $\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$			$2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$		
第 1 课时 质量守恒定律			(3) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$			68 32		
一、选择题			6.(1) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2 \uparrow + \text{O}_2 \uparrow$			x 1.6g		
1-5.DBBDD			(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$			$\frac{68}{32} = \frac{x}{1.6g}$		
6~7.BD			(3) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$			x=3.4g		
二、填空题			(4) $2\text{KMnO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$			答:原过氧化氢溶液中 H_2O_2 的质量为 3.4g。		
8.(1)符合 生成的二氧化碳气体逸散到空气中			化合反应:(3)					
(2)①②⑤			分解反应:(1)(2)(4)					

② (3)加压降温后,空气中的
气体分子之间的间隔变小

(4)温度升高,汞原子之间的间隔
变大

16.(1)非金属 得到
(2)镁(或 Mg) 12
(3)18

(4)He 原子核外只有一个电子层,
电子数为 2,形成相对稳定结构(合理
即可)

17.(1)氧 氮 钠 硫
(2)B C A、D

四、实验与探究题
18.(1)C、B、A 红 分子在不断
地运动

(2)起衬托作用,便于观察滤纸条
的颜色变化

(3)浓氨水
提示:(1)在试管中的滤纸条上 A、
B、C 三处各滴上一滴无色酚酞溶液,
试管口塞上一团滴有浓氨水的棉花,
由于棉花上的浓氨水而闻到有刺激性
气味,同时可以观察到 A、B、C 三处的
酚酞溶液变成红色,先后顺序为 C、B、
A。该现象说明分子在不断地运动。

(2)在试管下放一张白纸的作用
是便于观察颜色的变化。

(3)滴加了浓氨水的脱脂棉没有
变红色,而试管内滴加了酚酞溶液的
滤纸条变红色,说明浓氨水具有挥发性。

19.(1)H₂
(2)分子之间的间隔变小
(3)增大 减小
(4)气体的体积

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)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

(3)不溶性杂质
(4)不溶性杂质、可溶性杂质、臭味
吸附性

7.(1)石英砂 不可以 降低净水
效率(或过滤速度减慢等)

(2)吸附杂质

(3)无

§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 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.CCDCB

6~8.CCA

二、填空题

9.(1)2P

(2)NO₃⁻

(3)He

10.(1)2 个氮原子

(2)一个氮气分子中含有 2 个氮原
子

(3)一个汞离子带 2 个单位正电
荷

(4)2 个银离子

(5)锌元素化合价为+2 价

(6)硫元素化合价为-2 价

第 2 课时 有关化学式的计算

一、选择题

1~5.ACBBB

二、填空题

6.C₃H₇O₂N 89 3:7:2:1 36:7:32:14

15.7%

第 7 期

单元测试

一、单项选择题

1.B

提示:水被污染后,不一定含有有
色离子,水体不一定会呈现各种颜色,
A 选项错误。4℃时水的密度最大,B 选

化学
江西

中考版(人教)答案页第 2 期

项正确。被污染的水经过过滤后不一
定能消除污染,因为有些污染物是易
溶于水的,C 选项错误。水生动植物能
在水中生存是因为水中含有氧气,D 选
项错误。

2.B
提示:氮气的化学式为 N₂;氢氧化
钠的化学式为 NaOH;氯酸钾的化学式
为 KClO₃,而 KCl 为氯化钾的化学式。

3.B
4.D
提示:化合物中,元素的化合价代
数和为零,钠元素显+1 价,氧元素显-2
价,设 NaClO 中氯元素的化合价为 x,
则 x+(+1)+(-2)×1=0,x=+1,同理可计
算出 KClO₄中氯元素显+7 价,KClO₃中
氯元素显+5 价;CaCl₂中氯元素显-1
价;Cl₂O 中氯元素显+1 价,故选 D 选项。

5.A
提示:两个氧原子可以表示为 2O;
四个硫酸根离子可以表示为 4SO₄²⁻;五
个一氧化碳分子可以表示为 5CO。

6.A
7.C
提示:碳酸乙烯酯中含有碳酸乙
烯酯分子,不含有 O₃,A 选项错误。相
对分子质量的单位是“1”,不是“g”,常
省略不写,B 选项错误。根据碳酸乙
烯酯(C₃H₄O₃)化学式可知,碳酸乙烯酯由
碳、氢、氧三种元素组成,C 选项正确。

8.C
提示:由分子模型图①可看出①
是氢气,所以物质①是单质,A 选项正
确;由分子模型图②可看出物质②的
分子是由 1 个氧原子和 2 个氢原子构
成,故它的相对分子质量为 16+1×2=
18,B 选项正确;由分子模型图③可看
出物质③的分子由 1 个氧原子、6 个氢
原子和 2 个碳原子构成,其中碳元素
质量分数最大,C 选项错误;物质③、④
虽然分子模型示意图不相同,但都是
由 2 个碳原子、6 个氢原子和 1 个氧原
子构成,所以相对分子质量相同,D 选
项正确。

9.B
提示:在江河治理中,遵循“生态优
先、绿色发展”理念,可以达到防治水
污染的目的,A 选项符合主题。在潘阳湖
上,增加旅游船只、江上餐厅,会产生
大量的生活垃圾造成水污染,B 选项不
符合主题。勒令沿江附近污染大、排污
不合格的化工厂立即整改可以达到防
治水污染的目的,C 选项符合主题。禁
止向长江投放有毒有害物品和其他生

活垃圾可以达到防治水污染的目的,D
选项符合主题。

10.A
提示:设 R 的相对原子质量为 x。
根据 R 元素的化合价可知,R 与氧元
素形成的氧化物的化学式为 R₂O₃。R
与 O 的元素质量比为 $\frac{2x}{48} = \frac{45g}{85g-45g}$,
解得 x=27。

二、选择与填充题
11.A 混合物
提示:由同种元素组成的物质可
能是单质,因为由同种元素组成的纯
净物叫单质,A 选项正确。D 选项,由同
种元素组成的物质可能是混合物,如
氧气和臭氧。

12.A 水是由氢、氧两种元素组成的
13.B 35
提示:N₅⁻属于离子,不是单质,A
选项错误。1 个 N₅⁻带 1 个单位的负电
荷,B 选项正确。1 个氮原子中含有 7
个电子,1 个 N₅⁻带 1 个单位的负电荷,
一个 1 个 N₅⁻共含有 35+1=36 个电子,
C 选项错误。D 选项,1 个氮原子中含
有 7 个质子,则 1 个 N₅⁻中共含有 35 个
质子。

三、填空与说明题
14.(1)①2Ag ②硫酸亚铁
(2)①N₂ ②NO₂ ③D

2021-2022 学年

学习周报®

活垃圾可以达到防治水污染的目的,D
选项符合主题。

10.A
提示:设 R 的相对原子质量为 x。
根据 R 元素的化合价可知,R 与氧元
素形成的氧化物的化学式为 R₂O₃。R
与 O 的元素质量比为 $\frac{2x}{48} = \frac{45g}{85g-45g}$,
解得 x=27。

二、选择与填充题
11.A 混合物
提示:由同种元素组成的物质可
能是单质,因为由同种元素组成的纯
净物叫单质,A 选项正确。D 选项,由同
种元素组成的物质可能是混合物,如
氧气和臭氧。

12.A 水是由氢、氧两种元素组成的
13.B 35
提示:N₅⁻属于离子,不是单质,A
选项错误。1 个 N₅⁻带 1 个单位的负电
荷,B 选项正确。1 个氮原子中含有 7
个电子,1 个 N₅⁻带 1 个单位的负电荷,
一个 1 个 N₅⁻共含有 35+1=36 个电子,
C 选项错误。D 选项,1 个氮原子中含
有 7 个质子,则 1 个 N₅⁻中共含有 35 个
质子。

三、填空与说明题
14.(1)①2Ag ②硫酸亚铁
(2)①N₂ ②NO₂ ③D