

| | | |
|---|---|--|
| 四、实验与探究题 | 9.(1)8+2+30+5 8 | (2)Al ₂ O ₃ Fe ₃ O ₄ |
| 21.(1) 氢元素和氧元素 A 实验 | (2)催化剂 生成物 | (3)化学计量数 原子总数 错 |
| 中分子的种类会发生变化,B 中分子的种类不变 | (3)分解反应 2H ₂ O ₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H ₂ O+O ₂ ↑(合理即可) | 误 |
| (2)H ₂ O $\xrightarrow{\text{通电}}$ H ₂ +O ₂ 分解 | (4)2:11 | (4)条件是点燃,不是燃烧 反应 |
| (3)增强水的导电能力 | 10.(1)1:1 | 物中的气体不能使用“↑” |
| (4)将带火星的木条伸入气体中,若复燃,则该气体为氧气 | (2)化学反应前后原子的种类、数目和质量都没有发生改变 | §5.3 利用化学方程式的简单计算 |
| (5)增大受热面积,使受热均匀冷水 | (3)不是 | 一、选择题 |
| 22.(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 | 第 2 课时 化学方程式 | 1~5.CBABB |
| (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 | 一、选择题 | 二、计算题 |
| 五、计算题 | 6.(1)通电 | 6.(1)①碳的质量 二氧化碳的质量 |
| 23.(1)26.2% | (2)水分子 氢原子、氧原子 | ②C+O ₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO ₂ 12:32:44(或3:8:11) |
| (2) 尿素中氮元素的质量分数为 | (3)36 4 32 | ③12:44(或 3:11) |
| $\frac{2 \times 14}{12 + 16 + (14 + 2) \times 2} \times 100\% = 46.7\%$, | §5.2 如何正确书写化学方程式 | (2)解 设:生成二氧化碳的质量为 x。 |
| 46.7%<50%,所以该宣传不合理 | 一、选择题 | C + O ₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ CO ₂ |
| (3)107kg | 1~4.DABB | 12 44 |
| 第8 期 | 二、填空题 | 12g x |
| §5.1 质量守恒定律 | 5.(1)2NH ₃ +3Cl ₂ ==== N ₂ +6HCl | $\frac{12}{44} = \frac{12g}{x}$, x=44g |
| 第 1 课时 质量守恒定律 | (2)C ₂ H ₄ +3O ₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 2CO ₂ + 2H ₂ O | 答:生成二氧化碳的质量为 44g。 |
| 一、选择题 | (3)Fe ₂ O ₃ +3CO $\xrightarrow{\text{高温}}$ 2Fe+3CO ₂ | 7.(1)2.5 |
| 1~5.DBDBB | 6.(1)2H ₂ O $\xrightarrow{\text{通电}}$ 2H ₂ ↑+O ₂ ↑ | (2)解 设:原过氧化氢溶液中 H ₂ O ₂ 的质量为 x。 |
| 6~7.DD | (2)2H ₂ O ₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H ₂ O+O ₂ ↑ | 2H ₂ O ₂ $\xrightarrow{\text{MnO}_2}$ 2H ₂ O+O ₂ ↑ |
| 二、填空题 | (3)3Fe+2O ₂ $\xrightarrow{\text{点燃}}$ Fe ₃ O ₄ | 68 32 |
| 8.(1)符合 生成的二氧化碳气体逸散到空气中 | (4)2KMnO ₄ $\xrightarrow{\Delta}$ K ₂ MnO ₄ +MnO ₂ + O ₂ ↑ | x 1.6g |
| (2)①②⑤ | 化合反应:(3) | $\frac{68}{32} = \frac{x}{1.6g}$ |
| | 分解反应:(1)(2)(4) | x=3.4g |
| | 7.(1)反应不会生成氢气 | 答:原过氧化氢溶液中 H ₂ O ₂ 的质量为 3.4g。 |

| | |
|---|---|
| 2020-2021 学年 |  学习周报® ② |
| 化学·江西中考版(人教)答案页第 2 期 | |
| 第 5 期 | 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。 |
| 单元测试 | 10.C |
| 一、单项选择题 | 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。 |
| 1.B | 二、选择填空题 |
| 2.A | 11.C 属于纯净物等 |
| 3.D | 12.B 分子种类不变等 |
| 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。 | 13.B 一个水分子里共有 10 个质子(合理即可) |
| 4.B | 14.A n=7 时,该粒子是一种原子(或 n=8 时,该粒子带一个单位负电荷等) |
| 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。 | 15.B 加快 |
| 5.C | 三、填空与简答题 |
| 6.A | 16.(1)Hg N 2H |
| 提示:相对原子质量≈质子数+中子数,质子数=核电荷数。 | (2)①铁元素 ②1 个铁原子 |
| 7.C | ③金属铁 |
| 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。 | 17.质子 中子 核外电子 分子离子 |
| 8.B | 18.(1)1 2 |
| 提示:相对原子质量单位为“1”,一般省略不写。 | (2)30 5 |
| 9.C | (3)失去 Na ⁺ |
| 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。 | 19.(1)分子在不断运动 |
| | (2)ABC |
| | (3)①ACD B ②H ₂ O |

20.(1)三 金属 Al³⁺

(2)硫 得到 S²⁻ 氧

(3)递增

四、实验与探究题

21.(1)空气 大

(2)酚酞溶液变为红色 分子在不断运动

22.(1) 氢气+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 水 化合

(2)氢分子分解成氢原子,氧分子分解成氧原子 氢原子和氧原子结合成了水分子 分子 原子 元素原子

23.(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

五、计算题

24.解:铁原子的相对原子质量=

$\frac{12n\text{b}}{\text{ma}}$

提示:相对原子质量=

$\frac{\text{原子的实际质量}}{\text{碳 12 原子质量的}\frac{1}{12}}$ 。

第 6 期

§4.1 爱护水资源

一、选择题

1~5.BADCD

