

第1讲 答案

1. B; 2. D; 3. B; 4. A; 5. B; 6. C

7. (1) 发出明亮耀眼的强光，生成白色固体；(2) 石灰水变浑浊；(3) 杯子外壁有水珠

8. (1) 质地软、密度比水小、难溶于水；(2) 外焰；(3) 水、二氧化碳、化学变化

课后作业答案

1、C 2、B 3、C

4、银；明亮耀眼的强光；白

5、澄清石灰水变浑浊

6、有气泡产生

7、D 8、B 9、A

10、⑥；⑤；①②④；③

11、(1) 无色、无味、气体、难溶于水、密度是 1.25g/L (写出 4 点即可)

(2) 可燃；高温下能与氧化铁反应

第2讲 答案

1. C; 2. C; 3. A; 4. D; 5. D; 6. A

7. 化学性质；化学变化；在化学变化中，分子可分，原子不可分；相同；不同

8. D

随堂练习答案

1、C 2、D 3、D 4、B 5、A 6、A

7、B; C; A; D

8、发生；间隔；物理

9、(1) 吸取少量液体 (2) 滤纸由右向左慢慢变红；氨分子不断运动

10、上面的集气瓶中颜色逐渐加深，下面的集气瓶中的颜色逐渐变浅，最后混合均匀，两瓶中颜色相同；分子在不断运动。

11、方法一：蒸发（合理即可）

方法二：通入二氧化碳（合理即可）

第3讲 答案

1. D; 2. A; 3. D; 4. D; 5. A; 6. A; 7. C; 8. C

9. (1) P; (2) 3N; (3) 4Cl₂ 10. D

第4讲 答案

巩固练习 1、C 2、B 3、A 4、B 5、D 6、C

7. MgO Fe₂O₃ Al₂O₃ NH₄Cl NH₄NO₃ Al₂(SO₄)₃ ZnSO₄ Na₂CO₃ K₂SO₄

Ca(OH)₂ Al(OH)₃ FeCl₂ ZnS H₂CO₃ H₂SO₄

8. +6、+5、+7、-3、+1

9. N₂O、NO、N₂O₃、NO₂、N₂O₅

10. +4

拓展提高 1. C 2. C 3. B 4、B 5. A 6. B

第5讲 答案

巩固练习 1、A 2. D

3、

	P	He		
氢元素（1个氢原子）			+3	3个水分子

4、

	一氧化碳		氢氧化铝	
H ₂ SO ₄		BaCl ₂		CuSO ₄ • 5H ₂ O

5、

铝	氧化镁		硝酸	
Al		KOH		NaCl

6、4O、6 H₂SO₄、4 NO₃、氦气、+2 价铁元素、3 个二氧化硅分子、4C、5 SiO₂、2 CO₃、

铂、+2 价铜元素、3 个氧化铝分子

拓展提高 1、C 2、A

第6讲 答案

巩固练习 1、232 78 158 80 60 79 96 2、56 2.657X10⁻²⁶Kg 108 3、286

4、

名称	水	过氧化氢	硫酸	甲烷
化学式	H ₂ O	H ₂ O ₂	H ₂ SO ₄	CH ₄
原子个数比	2:1	1:1	2:1:4	1:4
元素质量比	1:8	1:16	1:16:32	3:1
氢元素质量分数	1/9	1/17	1/49	1/4

拓展提高 1、C 2、C 3、A 4、A 5、202

第7讲 答案

巩固练习：

题号	1	2	3	4	5	6	7
答案	A	C	D	A	D	B	C

8. (1) O_2 ; CO_2 ; H_2O ; O_2

(2) 装置漏气，红磷量太少，未冷却到室温就打开止水夹

拓展提高：

1. (1) 混合物 (2) 铜+氧气 $\xrightarrow{\text{加热}}$ 氧化铜 (3) 装置漏气

(4) 使铜和氧气充分接触

2. (1) 产生大量白烟； 磷+氧气 $\xrightarrow{\text{点燃}}$ 五氧化二磷； 4； 燃烧消耗氧气； 减小
氮气 ; 氧气

(2) 木炭燃烧消耗氧气，使瓶内气压减小；产物为气体，瓶内气压无明显变化；
产物不能是气体

第9讲 答案

巩固练习：

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	D	D	C	C	C	D	C	D	D

拓展提高：

1. C 2. C

第10讲 答案

巩固练习：

题号	1	2	3	4	5	6	7
答案	A	B	C	D	D	D	D

8. (1) 试管口向上倾斜，导管伸入试管底部 (2) 水，正

(3) 先取导管，再移酒精灯；防止倒吸，引起试管破裂

(4) ⑦②③①④⑤⑥ (5) 没有用玻璃棒引流；漏斗下端尖嘴处没有靠在烧杯内壁；

滤纸边缘高于漏斗

拓展提高:



(4) 35%; 体积分数 = $35\% + 65\% \times 21\% = 48.65\% = 49\%$

2. (1) 产生氧气的速度很慢; 二氧化锰不能产生氧气; 取 5mL 5% 的过氧化氢溶液于试管中, 向试管中加入二氧化锰, 伸入带火星的木条; 有大量气泡产生, 木条复燃。

(2) 对比 (3) 证明二氧化锰在反应前后质量不变; 取 5mL 5% 的过氧化氢溶液于试管中, 向试管中加入实验三的剩余物质, 伸入带火星的木条; 有大量气泡产生, 木条复燃

第 11 讲 答案

巩固练习:

1. 1; 1; 0.5

2. 6.02×10^{23} ; 6.02×10^{23} ; 分子数

题号	3	4	5	6	7	8
答案	A	D	C	C	A	A

拓展提高:

1. C 2. B 3. B 4. A

5 (1) 1.204×10^{23} ; 0.6; 0.2

(2) 0.2 (3) 29.4

第 12 讲 答案

巩固练习:

题号	1	2	3	4	5	6
答案	B	B	B	D	D	D

7. 石灰水质量增加证明产物有二氧化碳; $(m_3 - m_2) \times \frac{12}{44} = m_1$

拓展提高:

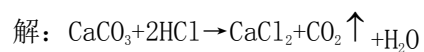
1. D 2. B 3. C

第 13 讲 答案

巩固练习:

1. A 2. D 3. B 4. A

5. 2.2; 0.05



$$\frac{1}{X} = \frac{1}{0.05}$$

$$x = 0.05 \text{ mol}$$

$$m(\text{CaCO}_3) = n \times M = 0.05 \times 100 = 5\text{g}$$

拓展提高:

1. B 2. B

第 15 讲 答案

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	A	D	D	B	D	D	C	C	D

11、(1) Al (2) O₂

12、(1) 46 (2) 3, 2:6:1, 7.244×10²

13、(1) ①锥形瓶, ②集气瓶

(2) $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{二氧化锰}} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 \uparrow$; BC; 止水夹夹紧橡皮管, 关闭活塞, 向分液漏斗

中加水, 打开活塞, 液面不持续下降, 表明气密性良好。

(3) 液面, 防止气体从长颈漏斗逸出

(4) C

(5) AD

(6) 带火星的木条瓶口复燃

(7) 试管口略向下倾斜; 先预热, 再均匀加热; 试管外壁无水珠; 不接触灯芯等

第 16 讲 答案

1	2	3	4	5	6	7
A	A	D	C	D	C	C

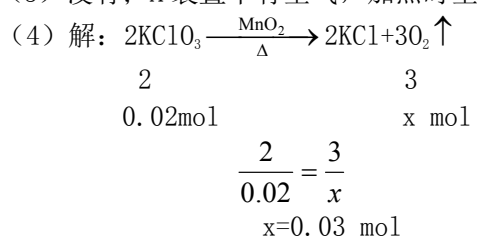
8、He 2Al 2N₂ NH₃, H₂O

9、①化合; ②沸点; ③35%; ④热; ⑤温室效应; ⑥ N₂

10、(1) 酒精灯; 集气瓶;

(2) D;

(3) 没有; A 装置中有空气, 加热时空气先进入 E 中的集气瓶中;



(5) 0.01; 没有;

(6) 导管和烧杯 (或试管); 澄清石灰水或 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 溶液