

(二)

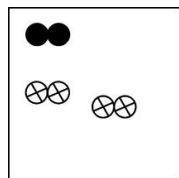
一、选择题：

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
D	B	B	D	D	C	C	C	B	B	D	D	D	A	B	D

二、填空题：

17. (3分) (1) 常温下碳的化学性质不活泼；(2) 物理；(3) 碳原子的排列方式不同。

18. (4分) (1) 元素；(2) 低；(3) $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$ ；(4) BC。



19. (4分) (1) 中子；(2) 原子；(3) $2^3\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2^3\text{H}_2\text{O}$ ；

20. (1) ①③⑤⑥；(2) $2\text{Mg} + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{MgO}$ ；参加反应的氧气的质量；

(3) 5.4； $\text{C}_3\text{H}_6 + 4\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{CO} + 2\text{CO}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ 。

21. (1) H_2O_2 ；(2) 催化作用；(3) $3\text{CO} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \xrightarrow{\text{高温}} 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$ ；(4) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$ ；放热。

三、实验题

22. (1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ ；可以控制反应产生二氧化碳气体的速率；

(2) b；(3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$ ；(4) C。

23. (1) 除去金属表面的金属氧化物薄膜；实验中，A、B实验所使用酸的种类和浓度不同，不能准确判断两种金属的活动性强弱关系；
(2) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ ；铁丝表面有红色物质生成，溶液由蓝色逐渐变为浅绿色；
(3) CD； (4) FeSO_4 、 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 。

四、计算题

24. (1) 1.1g； (2) 36.0%。