******第四章 认识化学变化 单元测试答案**

**一、单选题**

1．A。

2．B。

3．D。

4．C。

5．B。

6．C。

7．C。

8．B

9．B

10．C。

11．D。

12．C。

13．C。

14．C。

15．D。

16．B。

17．B。

18．D。

19．B

20．D。

**二、填空题**

21．

【答案】(1) 1 3 2

(2) 1 3 2 2

(3) 2 3 1 3

(4) 3 1 1 3

(5) 3 1 2 3

(6) 4 1 3 4

22．

【答案】(1)

(2)

(3)

(4)+6

(5)

**三、简答题**

23．

【答案】 B （或者） 温度没达到红磷的着火点  8g

24．

【答案】 13； 化合反应 ； 不同意； 催化剂还必须满足另两个条件：能改变反应速率且反应后本身的化学性质也不改变（合理即可）

**四、实验题**

25．

【答案】(1)  长颈漏斗中形成一段稳定的水柱（或长颈漏斗中液面不下降）

(2)除去HCl气体

(3)E中澄清石灰水变浑浊

(4)将带火星的木条伸入集气瓶中若复燃则是氧气

(5)Na2CO3

26．请根据下列装置图，回答有关问题：

【答案】 试管； 集气瓶 CaCO3+2HCl═CaCl2+H2O+CO2↑； E； C 药品； 反应条件； 收集装置 7.6 t．

**五、推断题**

27．

【答案】 CH4 CO2+Ca（OH）2=CaCO3↓+H2O 灭火

**六、流程题**

28．

【答案】 2H2O+SO2+I2=H2SO4+2HI 分解反应 I2

**七、科学探究题**

29．

【答案】 不燃烧 燃烧 不燃烧 分液漏斗 检查装置气密性 2H2O22H2O+O2↑ 催化作用 4P+5O22P2O5 使可燃物与氧气接触；使可燃物的温度达到着火点 冷水

**八、综合应用题**

30．

【答案】 碳酸钠或Na2CO3 反应也会生成氯化钠；过量的盐酸跟硝酸银溶液也反应产生白色沉淀 盐酸 稀硝酸 取少量溶液，滴加过量（或足量）的硝酸钡溶液，再滴加无色酚酞试液 酚酞试液显红 10.6% 氯化钠、氢氧化钠、氯化钡