

2019-2020 学年上学期教育教学反馈

化学试题答案

一、选择题（每小题 3 分，共 36 分）

1.A 2.C 3.D 4.C 5.D 6.D 7.D 8.C 9.B 10.B 11.D 12.B

二、填空题（每空 1 分，化学方程式 2 分，共 29 分）

13、（3 分）（用序号填空）②⑤；①④；③。

14.（5 分）+3

（1） $2H$ （2）氯化亚铁。（3） He （4） $2NH_4^+$ （5） $Fe(OH)_3$

15、（6 分）（1）AC； （2）氢气（或 H_2 ），氧气（或 O_2 ）， 8: 1。

（3）D （4）用洗菜水浇花（合理即可）

16.（4 分）（1）三 （2）8 （3）47， 9。

17.（2 分）（1）③ （2）肥皂水

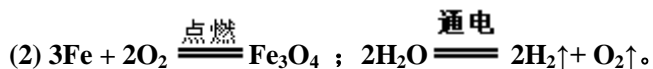
18、（4 分）（1）3:1； （2）混合物，4； （3）化合反应。

19、（5 分）（1）非金属，硅； （2）最外层电子数；

（3）从左至右，最外层电子数逐渐增加(合理即可)； （4） Al_2O_3

三、推断题（共 1 题，共 6 分）

20.（6 分）(1) MnO_2 ， KCl 。



四、实验题（本大题共 2 小题，每空 1 分，化学方程式 2 分，共 18 分）

21.（11 分）

（1）试管；

（2） $2H_2O_2 \xrightarrow{MnO_2} 2H_2O + O_2\uparrow$ ； 可以控制反应速率（或可以制取较大量的气体）。

(3) 防止冷凝水倒流到热的试管底部炸裂试管。

(4) A; b。

(5) ①C, F ② $2\text{NH}_3 + 3\text{CuO} \xrightarrow{\Delta} 3\text{Cu} + 3\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2$

22. (7分) $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ 检查装置气密性;

【实验现象】IV

【交流反思】化学性质。

【实验分析】氯酸钾和二氧化锰的质量比越小，氯酸钾的分解温度越低；降低氯酸钾的分解温度

五、计算题：（本大题共2小题，共11分，）

23. (4分) (1) 287 (2) 15:11:6 (3) 62.7%

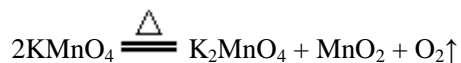
24、(7分)

(1) 加热剩余固体粉末，仍有气泡产生；

(2) 从 t_1 开始至 t_2 ，氧气质量从 0 增至 0.16g，然后质量不变化；

(3) O_2 的质量 = $3.0\text{g} - 2.84\text{g} = 0.16\text{g}$

解：设高锰酸钾的质量为 X



316

32

X

0.16g

$$316/x = 32/0.16\text{g}$$

$$X = 1.58\text{g}$$

$$1.58\text{g}/3\text{g} \times 100\% = 52.7\%$$

答：略。