

2018~2019学年广东广州白云区初三上学期期中化学试卷

一、选择题

- 1 B 2 C 3 B 4 C 5 B 6 D 7 B 8 B 9 B 10 B 11 D
12 D 13 A 14 C 15 C 16 A 17 D 18 B 19 C 20 D

二、非选择题

21 (1) 2H

(2) Cl_2

(3) $\overset{+5}{\text{N}}_2\text{O}_5$

(4) NO_3^-

(5) 1

22 (1) 最外层电子数相同

(2) $1:\text{Al}_2\text{O}_3$

$2:\text{H}_2\text{O}_2$

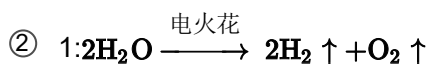
(3) 硫化钠

23 (1) 1:煮沸

2:肥皂水

3:泡沫

(2) ① N_2



2:分解

3:物理

4:水蒸气液化

24 (1) 1:难溶于水

2:B

(2) ① 密度比空气小

② 试管中充满水

③ 化合

25 (1) ③

(2) ②

(3) ①④

26 (1) $1:3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} \text{Fe}_3\text{O}_4$

2:把细铁丝引燃

3:为了与氧气充分接触

4:防止炸裂集气瓶

(2) 1:坩埚钳

2:缓慢

3:剧烈燃烧, 发白光, 放热

4:向瓶内倒澄清石灰水, 盖上玻璃片再震荡, 若澄清石灰水变浑浊, 则发生了化学变化。

27 (1) 1:酒精灯

2:烧瓶



② 见光易分解

③ 1:C

2:F 或 H

(3) 1:D

2:左

28

(1) 42

(2) 1:引流

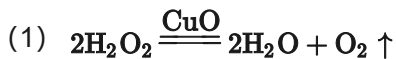
2:液体直接倒入而冲破滤纸

3:漏斗内壁

(3) 1:试管内液体的体积超过试管体积的 $\frac{1}{3}$ 。

2:先使试管底部均匀受热。

29



(2) 和①作对比(对照)。

(3) 金属铜对过氧化氢溶液分解速率有加快的作用。

(4) 1:质量

2:化学性质

3:等于

(5) 1:在一定范围内, 二氧化锰的用量越多, 反应速率越快。

2:二氧化锰的量对反应速率的影响不明显。