郯城县育才中学九年级阶段性检测（2）

化学答案

2020.04

一、选择题

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

二、填空与简答题（每个化学方程式2分，其它每空1分，共40分）

19．（1）H2（填化学式），可再生能源。

（2）CH4（填化学式），有机物，CH4+2O2点燃CO2+2H2O，热能。

（3）①b ②CO,（4）SO2。

20.（1）③（2）肥皂水，煮沸；过滤。（3）①活性炭， ②出水口a，③合理即可。

21.（1）4:5。（2）增大接触面积。（3）答出一点合理即可。

22.（1）A（2）D（3）C

23.液体倒吸入玻璃管中；玻璃管中有气泡产生；2NaOH+CO2=Na2CO3+H2O;Na2CO3+2HCl=2NaCl+H2O+CO2↑（合理即可）

24.（1）非金属； （2）阴离子；8；（3）BC；（4）B。

25.（1）b；（2）15；（3）＜，t～t2℃。

26.（1）A B（2）Al2O3+3H2SO4=Al2(SO4)3+3H2O。（3）过滤（4）4Al+3O2=2Al2O3。

**三、实验探究题（每个化学方程式2分，其它每空1分，共12分）**

27. （1）有蓝色沉淀生成；研钵；（2）没有用玻璃棒引流；（3）A

28. 某化学兴趣小组为了探究氢气的实验室制法，进行了一系列实验探索。

（1）Zn+2HCl=ZnCl2+H2↑。

（2）一;有少量红色固体生成，反应速度加快；Zn+CuSO4=ZnSO4+Cu。 三。

（3）盐酸具有挥发性，会使制取的氢气中含有氯化氢，而用硫酸，会获得更加纯净的氢气。

**四、计算题（30题4分，31题8分，共12分）**

(1)89； (2)36：7：32。

30. (1)0.8g。(2)2.5%