2021—2022学年度第一学期期末调研测试

九年级化学答案

一、选择题

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

21．2HCl O 3OH- Na2CO3  SO3

22．（1）分子、原子 （2）分子 （3）原子 （4）质子 （5）电子

（6）分子、原子、中子 （7）质子、中子 （8）质子、电子

23．煤  蓝 AB C2H5OH

24．①④⑦；②③⑤⑥⑧；③⑤⑥；⑧；③⑥；②④

25．4Al+3O2==2Al2O3 ； 大； C

26．（1）CO （2）Fe2O3 （3）Fe + CuSO4 = FeSO4 + Cu

（4）置换反应

27．（1）长颈漏斗

（2）AF(AD) ； ；；



可以控制反应速率； ③

（3）石蕊溶液变成红色， 密度比空气大，不能燃烧也不支持燃烧

（4）b （5）A E

28．（1）CO+CuO △ Cu+CO2 ;黑色的粉末逐渐变成红色

（2）防止有毒的一氧化碳排放到空气中污染环境 （3）ac

（4）为了排尽装置内的空气，反应前已经通入一段时间的CO

29．（1）提供水蒸气 （2）H2 （3）剩余固体是Fe3 O4

（4）取少量黑色固体于试管中，加入足量的稀盐酸

（5）若固体全部溶解，没有气泡冒出，剩余固体是Fe3O4 。若固体全部溶解，有气泡冒出，剩余固体是Fe与Fe3O4。

（6）3Fe+4H2O 高温 Fe3O4 +4H 2 ↑；（7）Fe2O3红棕色粉末

30．（1）8.8g （2）20g

