昆八中2018-2019学年度上学期期中考试

特色高一化学试卷 答案

一、选择题（每题2分，共48分）

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| B | C | D | D | B | D | C | A |
| 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| D | C | A | D | D | D | B | B |
| 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 |
| B | D | B | B | C | A | C | B |

二、填空题（4题，共52分）

25．（13分）

Ⅰ：（5分） E C D A B （每空1分）

Ⅱ．（3分）b 蒸馏烧瓶 防止暴沸 （每空1分）

Ⅲ：（5分）①长颈漏斗 ② A 浓硫酸 （每空1分）

便于控制反应的开始和停止（2分）

26．（17分）

Ⅰ：（6分） （1）①CO2，②NaNO3，③SO2，④氢氧化铁胶体。（每空0.5分）

（2）HCO3-+H+=CO2↑+H2O（2分） （3）红褐（2分）

Ⅱ：（5分）(1)氧化 氧化 还原 (2)H2O2 2.24 （每空1分）

Ⅲ：（6分） (1)X: CO2，B:NaHSO4，（每空1分）

(2)Ba2++2OH-+2H++SO42- =BaSO4↓+2H2O （2分）

(3)(1-197b/22.4a)×100% （2分）

27．(10分)

（1）3：2， 1：1， （每空1分）

（2）27 g/mol。 （每空2分）

1. c1/2， 大于； 大于 （每空2分）

28．（12分）

Ⅰ：Na2CO3、NaCl、CaO； （每个1分）

Ⅱ：（1）①Fe ③CO2 ⑤Na2CO3 （每空1分）

（2）1 （1分） Fe＋2H＋===Fe2＋＋H2↑（2分）

不属于（1分） H2SO4＋Na2CO3===Na2SO4＋H2O＋CO2↑（2分）