**特色高一期中考答案**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 |
| C | D | B | B | D | D | B | D | B | D | D | B | D |
| 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 |
| D | A | C | C | D | A | C | C | A | B | C | B | D |

27.（每空2分，共14分）

（1）Ar （2）K+ >O2->Na+>Mg2+

 (3)

（4）离子键、非极性共价键 （5）18 （6）ⅥA

（7）NCl3 + 3H2O === NH3↑ + 3HClO

1. （除标注外，其余每空2分，共12分）

（1）Ⅲ（1分） （2）左端水柱下降，右端水柱升高 放热（1分）

1. 产生气泡，反应结束以后冷却，产生一段水柱

 可能是放热反应 浓硫酸溶于水为放热过程

1. 脱脂棉燃烧
2. （除标注外，其余每空2分，共12分）

Ⅰ.（1）0.125mol/L /min

1. V2>V1>V3 （1分） OE段，反应刚刚起始，温度较低，速率较慢；EF段，随着反应进行，温度升高，速率加快；FG段，反应物浓度降低，速率减慢；
2. ①Zn + Cu2+ ==== Zn2+ + Cu Zn + 2H+ ==== Zn 2+ +H2↑

②反应生成的铜与金属锌构成原电池，加快化学反应速率

Ⅱ（1）AD（1分，多选或少选均不给分） （2）BD

1. （每空2分，共10分）
2. 产生油状液体；黄绿色气体逐渐变浅；
3. ![CSBLAOVAQ3{{@HYIHH8]BIK]()
4. C （4）不正确，因为氯气溶于水也会产生氯离子

（5）氯气溶于水PH为3.26，甲烷与氯气的反应产物PH为1，小于3.26，说明不仅仅有氯气溶于水产生的HCl，还有发生反应产生的HCl