昆八中2018-2019学年度上学期月考（一）

特色高二化学试卷 答案

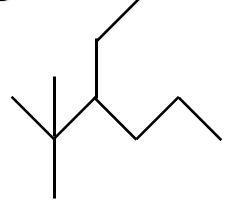
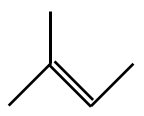
一、选择题（每小题只有一个选项符合题意，每小题2分，共48分）

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

二、填空题

25、（每空2分）（1） ①3，4－二甲基－2－戊烯 ②3-甲基-4-乙基己烷

③1,2-二甲（基）苯 ④2－甲基－1，3－丁二烯

（2） ① ②

26、（每空2分）（1）F （2）C （3）D （4）E （5）A （6）E

27、（每空2分）（1）5:12； （2）C5H12O4； （3）C5H12O4 （4）羟基； （5）C(CH2OH)4.

28、（除特殊标注外，每空2分）

（1）加入浓氢氧化钠溶液，加热，用湿润的红色石蕊试纸检验生成的气体，试纸变蓝色

（2） ①2KClO32KCl＋3O2↑（或2KMnO4K2MnO4＋MnO2＋O2↑）

② A（1分） ③无水硫酸铜（1分） 若无水硫酸铜变蓝，则样品中含有H元素

④2MnO4-+5SO2+2H2O＝2Mn2+＋5SO42-+4H+

⑤ X中颜色变浅色，但不褪色；Y中变浑浊

29、（除特殊标注外，每空2分）

（1）（1分） CH2=CH2（1分）

（2）① 否（1分） ②否（1分）

（3）取代反应（1分） 加聚反应（1分）

（4）CaC2+2H2O → Ca(OH)2+C2H2↑

（5）CH≡CH+HCl  CH2=CHCl

（6）