**ТЕСТ**

1. **Какие из представленных формул относятся к альдегидам и кетонам?**

**а - CH3–CH=CH2 б- RCH=O в- R-CH2-OH г- RCOOH д- R−C=O**

 **R**

**Ответ\_1**\_1: **а** - альдегид; **в** - кетон

**Ответ\_2**\_1: **а** - альдегид; **е** - кетон

**Ответ\_3**\_1: **б** - альдегид; **д** - кетон

**Ответ\_4**\_1: **в** - альдегид; **г** - кетон

**2. Веществом Б в схеме превращений**

H2O(H+) [O]

**CH3–CH=CH2 ⎯⎯⎯→ A ⎯⎯⎯→ Б является ...**

**Ответ\_1**\_2: первичный спирт

**Ответ\_2**\_2: вторичный спирт

**Ответ\_3**\_2: альдегид

**Ответ\_4**\_2: кетон

**3. Из 92 г этанола получили 70 г этаналя. Какова массовая доля выхода**

**продукта в % от теоретически возможного?**

**Ответ\_1**\_3: 30%

**Ответ\_2**\_3: 56%

**Ответ\_3**\_3: 79%

**Ответ\_4\_**3: 92%

**4. Какова масса ацетальдегида, полученного по методу Кучерова из 200 г**

**технического карбида кальция, если массовая доля примесей в нем**

**составляет 12% ?**

**Ответ\_1\_4**: 98 г

**Ответ\_2\_4**: 121 г

**Ответ\_3\_4**: 188 г

**Ответ\_4\_4**: 242 г

**5. Какая реакция является качественной на альдегиды:**

**Ответ\_1\_5**: гидрирование

**Ответ\_2\_5**: реакция «серебряного зеркала»

**Ответ\_3\_5**: поликонденсация

**Ответ\_4\_5**: горение