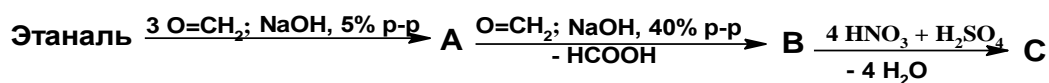


1. При растворении оксида кальция и оксида магния общей массой 3,6 г в азотной кислоте образовалось 11,16 г смеси нитратов.

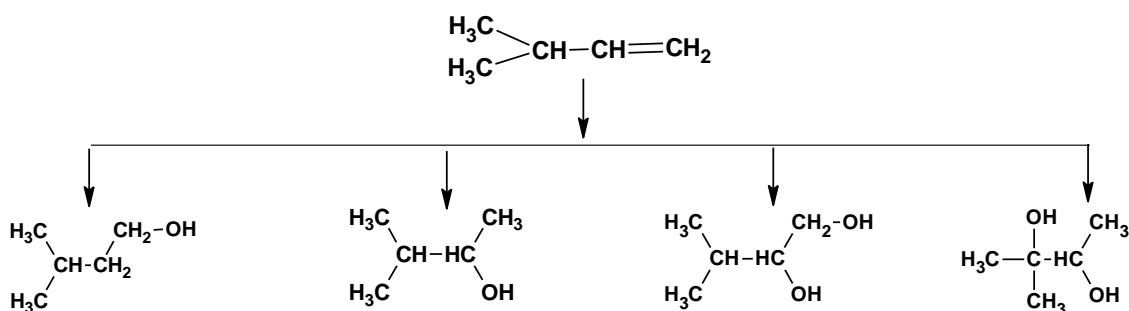
Определите массовые доли оксида кальция и оксида магния в исходной смеси.

2. Осуществите цепь превращений:



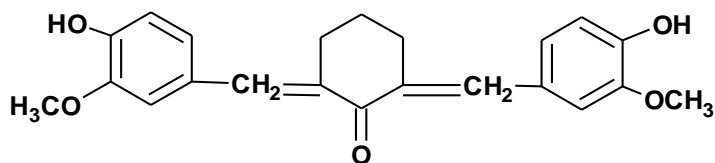
Установите строение конечного продукта. Дайте название. Приведите пример практического применения вещества С.

3. Осуществите превращения:

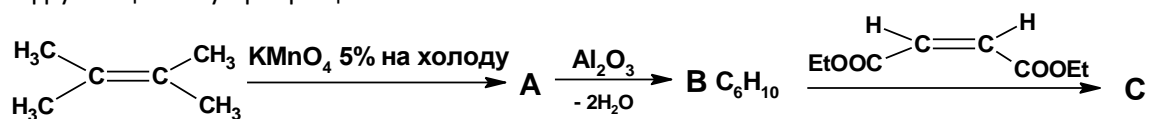


Приведите соответствующие уравнения реакций. Дайте название конечным продуктам по номенклатуре IUPAC.

4. Из каких карбонильных соединений получен циквалон – медицинский препарат, стимулирующий образование желчи:



5. Расшифруйте цепочку превращений:



6. При хлорировании алканов при  $20^{\circ}\text{C}$  относительные скорости замещения атома водорода при третичном, вторичном и первичном атомах углерода составляют 5:3.8:1. Рассчитайте состав смеси, которая образуется при монохлорировании 2,2,3-триметилбутана.