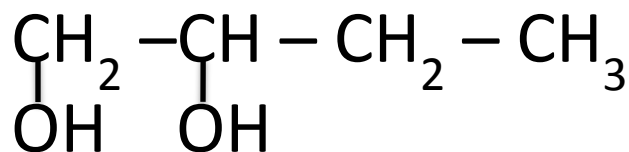
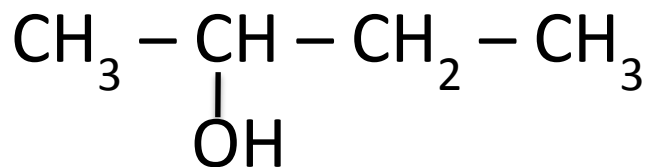


1. Для вещества составьте формулы двух изомеров и двух гомологов. Назовите все вещества:



2. Осуществите превращения:

бромэтан → этилен → этанол →  
→ этаналь → уксусная кислота

метан → ацетилен → ацеталь →  
→ этанол → бромэтан

3. Как распознать этилен и формальдегид? Напишите уравнения реакций.

3. Как распознать раствор этиленгликоля и формалин? Напишите уравнения реакций.

4. Какую массу ацетилена нужно взять для получения 1 моль бензола, если массовая доля выхода бензола 30%?

4. При нитровании бензола массой 78 г получили 105 г нитробензола. Какова массовая доля выхода нитробензола?