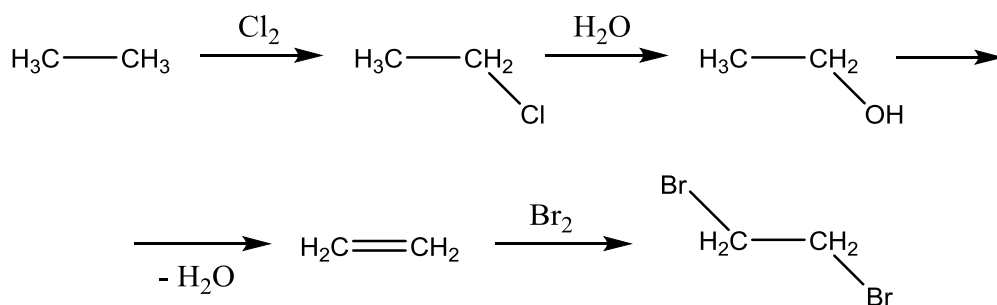
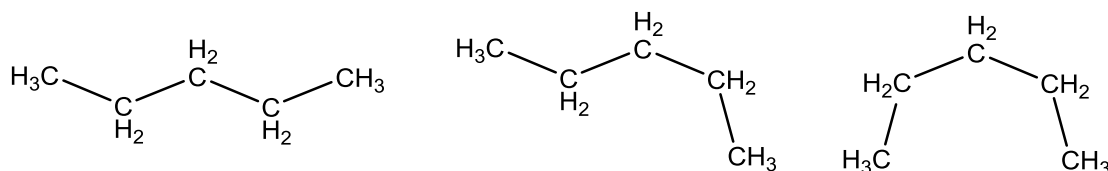


- Используя значения электроотрицательностей укажите частичные заряды на атомах в связях: C-Li, C-O, C-Cl, C-H, O-H.
- Для молекулы сероводорода укажите а) ее электронную формулу; б) смещение электронной плотности; в) частичные заряды у атомов; г) пространственное строение, если валентный угол равен 92.2°
- Определите, какая из связей в каждой паре более склонна к гетеролитическому разрыву: а) C-Cl / C-I; б) H-O / H-C; в) C-O / C-Br. Для ответа воспользуйтесь значениями электроотрицательностей.
- Определите типы химических реакций в приведенной ниже схеме



- Напишите структурные формулы, отвечающие названиям: а) 2,2,4-триметилпентан; б) 2-метил-4-этилгексан; в) 2-метил-4,4-диэтилоктан; г) 2,2,3-триметилбутан
- В чем отличие конформаций от структурных изомеров? Рассмотрите на конкретном примере
- Молекула пентана может принимать различные конформации. Объясните, какая из приведенных наиболее выгодна.



- Изобразите конформации пропана с помощью проекций Ньюмена
- Какой объем кислорода (н.у.) потребуется для полного сжигания а) 4 моль этана; б) 50 л пропана
- Сколько сажи можно получить при разложении 56 м^3 метана (н.у.). Какой при этом выделится объем водорода.