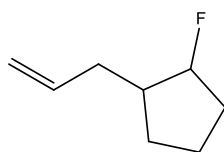
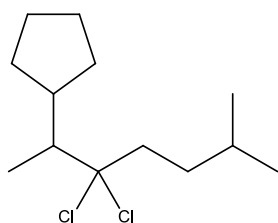
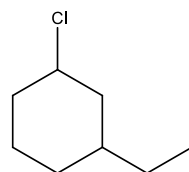
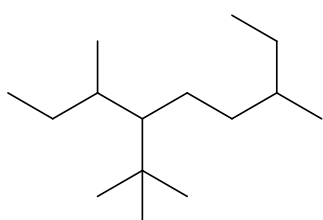
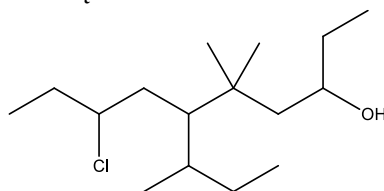
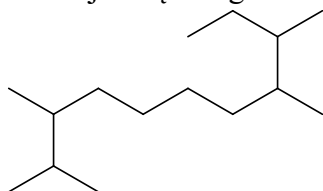


Ćwiczenia, Chemia semestr IV

- Określ hybrydyzację oraz geometrię cząsteczek:
 CO_2 , N_2O , O_3 , OCCl_2 , NH_3 , SO_4^{2-} , ClO_4^- , PCl_5 , SOCl_2 , CH_4 , NO_2^- , BF_3 , BeCl_2
- Za pomocą wzorów Newmana przedstaw konformacje n-butanu, 2-metylobutanu, 2,3-dimetylobutanu, 2,2,3-trimetylobutanu
- Nazwij związki zgodnie z nomenklaturą IUPAC



- Za pomocą wzoru przestrzennego oraz w projekcji Newmana przedstaw dwie możliwe konformacje krzeselkowe dla:
cis-1,4-dichlorocykloheksanu, trans-1,4-dimetylocykloheksanu, cis-1-bromo-4-metylocykloheksanu, cis-1,3-dimetylocykloheksanu, trans-1,2-dimetylocykloheksanu
Zaznacz konformację, w której cząsteczka jest trwalsza.
- Przedstaw wszystkie możliwe produkty w reakcji chlorowania:
Propanu, izobutanu, metylocykloheksanu
- Przedstaw mechanizm reakcji chlorowania dla:
Etanu, metylocyklopentanu
- Uszereguj rodniki od najtrwalszego do najmniej trwałego

