

Narysuj wzory półstrukturalne:

- a) chlorek metylenu
- b) chloroform
- c) jodoform
- d) 1,1,2-trichloroetan (tri)
- e) teflon
- f) freonów: 1,2-dichloro-1,1,2,2-tetrafluoroetanu i 1,1,2-trichloro-1,2,2-trifluoroetanu
- g) DDT: 1,1,1-trichloro-2,2-bis(p-chlorofenylo)etanu

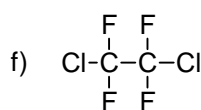
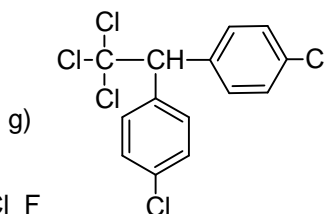
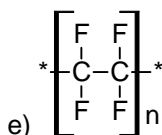
**Odp.**

Pewnych wzorów i nazw zwyczajowych należy nauczyć się na pamięć, choć pomocne w tym mogą być pewne wiadomości podstawowe z chemii organicznej. Metylen, etylen, propylen to nazwy zwyczajowe ugrupowań z dwiema wolnymi wartościami:  $-\text{CH}_2-$ ;  $-\text{CH}_2\text{CH}_2-$ ;  $-\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2-$ . Chlorek metylenu oznacza, że do wolnych wartościowości został przyłączony chlor (2 atomy).

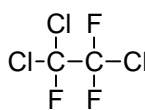
Nazwy chloroform, jodoform (ogólnie chaloform) oznaczają atom węgla połączony z jednym atomem wodoru i trzema atomami chloru bądź jodu (ogólnie chalogenu, czyli fluorowca).

Teflon jest polimerem uzyskanym w wyniku polimeryzacji tetrafluoroetanu. Dla pozostałych związków zostały podane nazwy systematyczne:

- a)  $\text{Cl}-\text{CH}_2-\text{Cl}$
- b)  $\text{HCCl}_3$
- c)  $\text{HCl}_3$
- d)  $\text{Cl}_2\text{CH}-\text{CH}_2\text{Cl}$



1,2-dichloro-1,1,2,2-tetrafluoroetan



1,1,2-trichloro-1,2,2-trifluoroetan