

Halogénezett szénhidrogének – középszint

A szén-tetraklorid összegképlete	CCl_4
A szén-tetraklorid polaritás szempontjából apoláris molekula.	
A szén-tetraklorid halmazállapota 25 °C-on és standard nyomáson folyadék .	
A szén-tetraklorid vízben nem oldódik.	
A szén-tetrakloridot legnagyobb mennyiségben apoláris oldószerként használják.	megjegyzés: hátránya, hogy erősen rákkeltő, ezért használata kezd visszaszorulni
A szén-tetraklorid az égést elfojtja, ezért régen tűzoltásra használták.	
A kloroform polaritás szempontjából gyengén poláris molekula.	
A kloroform összegképlete	CHCl_3
A kloroform halmazállapota 25 °C-on és standard nyomáson folyadék .	
A kloroform vízben nem oldódik.	
Általánosságban elmondható a halogénezett szénhidrogénekre, hogy vízben nem vagy igen rosszul , szerves oldószerekben jól oldódnak.	
A kloroformot legnagyobb mennyiségben oldószerként használják.	
A vinil-klorid polaritás szempontjából gyengén poláris molekula.	
A vinil-klorid halmazállapota 25 °C-on és standard nyomáson gáz .	
A vinil-klorid vízben nem oldódik.	
A vinil-kloridot legnagyobb mennyiségben műanyaggyártásra (PVC) használják.	
A tetrafluoretén polaritás szempontjából apoláris molekula.	
A tetrafluoretén halmazállapota 25 °C-on és standard nyomáson gáz .	
A tetrafluoretén vízben nem oldódik.	
A tetrafluoretént legnagyobb mennyiségben műanyaggyártásra (teflon) használják.	
A difluor-diklórmetán (freon-12) polaritás szempontjából gyengén poláris molekula.	
A difluor-diklórmetán (freon-12) halmazállapota 25 °C-on és standard nyomáson gáz .	
A difluor-diklórmetán (freon-12) vízben nem oldódik.	
A difluor-diklórmetánt (freon-12) legnagyobb mennyiségben	

hűtőfolyadékként és sprayk hajtógázaként használták.	
A halogénezett szénhidrogének égésekor mérgező halogének és halogénvegyületek (hidrogén-halogenidek) kerülnek a légkörbe, amelyek hozzájárulnak a savas esők kialakulásához.	
A freonok használatát azért szüntették meg, mert hozzájárulnak az ózonréteg elvékonyodásához.	