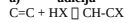
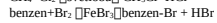
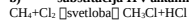


PRIPRAVA:

a) adicija



b) substitucija H v alkanih ali aromatih



FIZIKALNE LASTNOSTI

vrelišče

fluorid > jodid (molska masa občutno večja, molekulske vezi močnejše); fluorid je bolj polaren
večja razvejnost > manjše vrelišče

$T_f(CBr_4) < T_f(CBr_2)$ > razlika v molskih masah in obliki

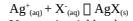
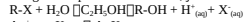
topnost v vodi

vsil halogenidi slabo topni v vodi

REAKTIVNOST

odvisna od halogena in radikala, na katerega je vezan

halogen ima pribitek elektronov, je nukleofil

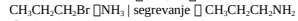
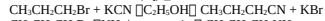
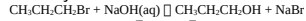


V raztopine 1-klorobutana, 1-bromobutana in 1-jodobutana v etanolu dodamo raztopino srebrovega nitrata in merimo čas, potreben za nastanek oborine.

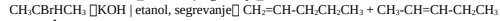
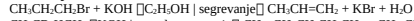
Pri teh pogojih so reaktivni samo haloalkani (ne alkeni ali areni).

osnovni reakciji: substitucija halogenskega atoma & eliminacija vodikovega halogenida

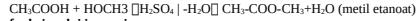
substitucija



eliminacija



nastanek estra



funkcionalni izomeri

alken-cikloalkan, eter-alkohol, adehid-keon, karboksilna k.-ester