

हैलोऐल्केन तथा हैलोबेंजीन

हैलोऐल्केन तथा हैलोबेंजीन का भौतिक गुण

भौतिक अवस्था

- हैलोऐल्केन के शुरुवाले सदस्य कमरे के ताप पर रंगहीन गैस होते है।
- C₁₈ तक वाले हैलोऐल्केन रंगहीन द्रव होते है। with sweet smell
- उच्च सदस्य वाले हैलोऐल्केन रंगहीन ठोस होते है।
- हैलोबेंजीन साधारणतः रंगहीन द्रव होते है।

क्वथन + अंत

हैलोऐल्केन तथा हैलोबोर्जीन

क्वथनांक (Boiling Point)

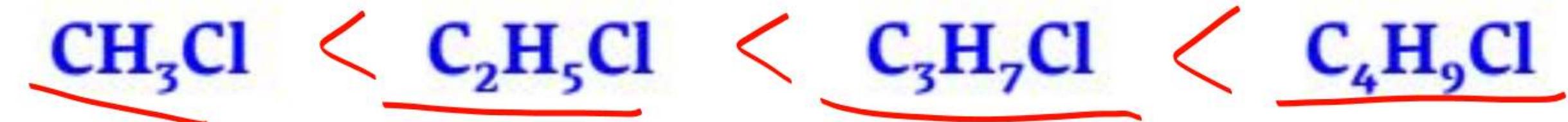


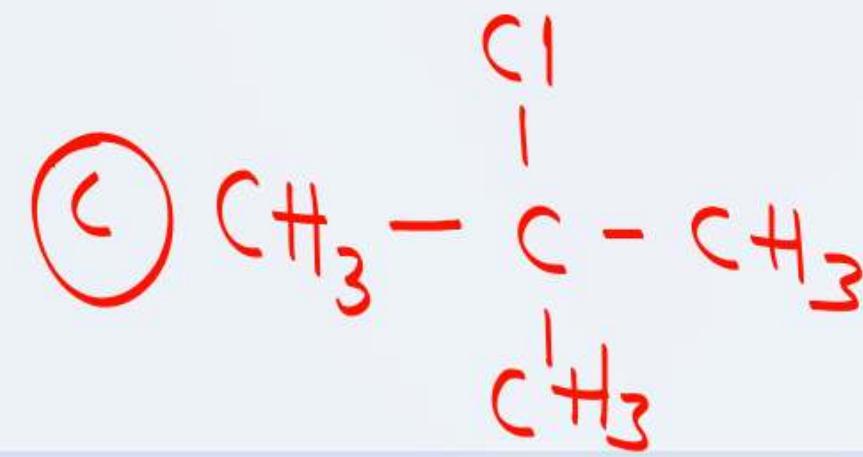
- समान ऐल्किल समूह वाले हैलोऐल्केन का क्वथनांक का क्रम



- समान हैलोजन परमाणु वाले हैलोऐल्केन का क्वथनांक उसके ऐल्किल समूह के आकार बढ़ने से बढ़ता है।

Haloalkane





हैलोऐल्केन तथा हैलोबोर्जीन

क्षयनांक (Boiling Point)

- समावयवी हैलोऐल्केन का क्षयनांक का क्रम
Primary > Secondary > Tertiary



Haloalkane - n-butyl Br > Iso-butyl Br > Tert-butyl Br

Boiling point -

374

364

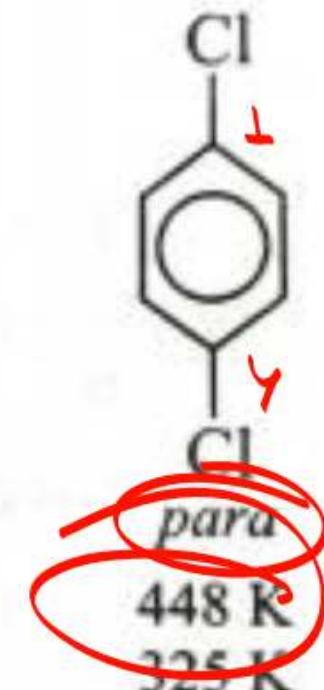
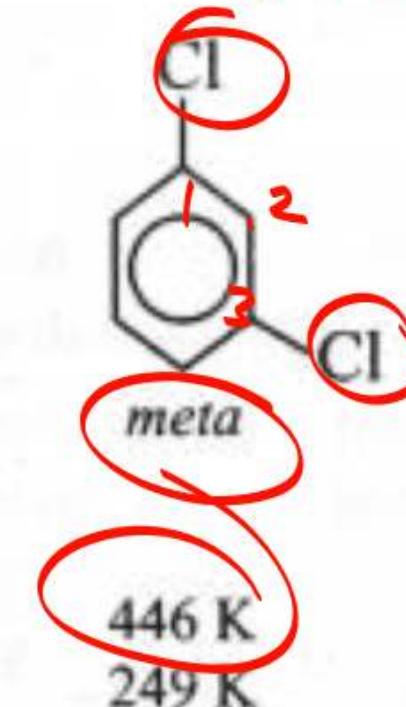
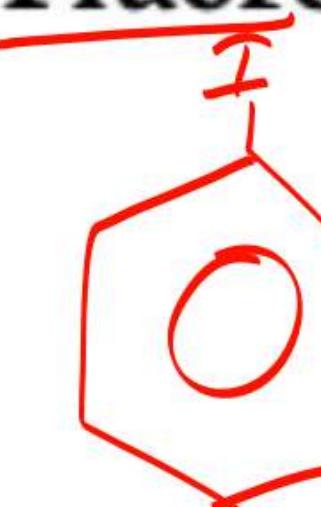
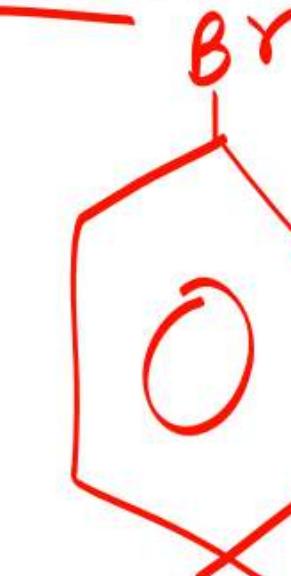
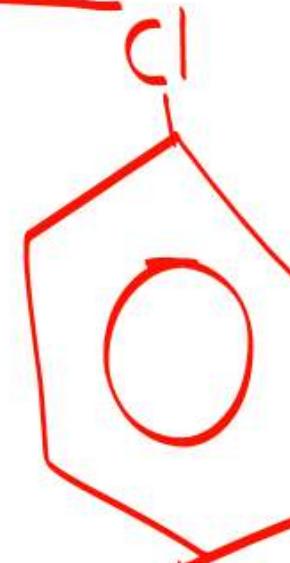
346

हैलोऐल्फेन तथा हैलोबेंजीन

क्वथनांक (Boiling Point)

- मोनोहैलोजन व्युत्पन्न बेंजीन के क्वथनांक का क्रम-

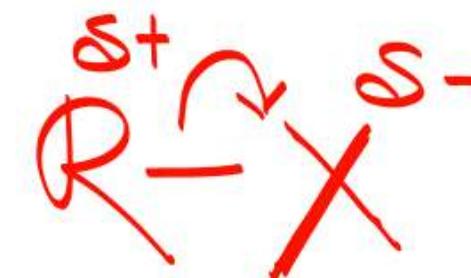
Iodo > Bromo > Chloro > Fluoro



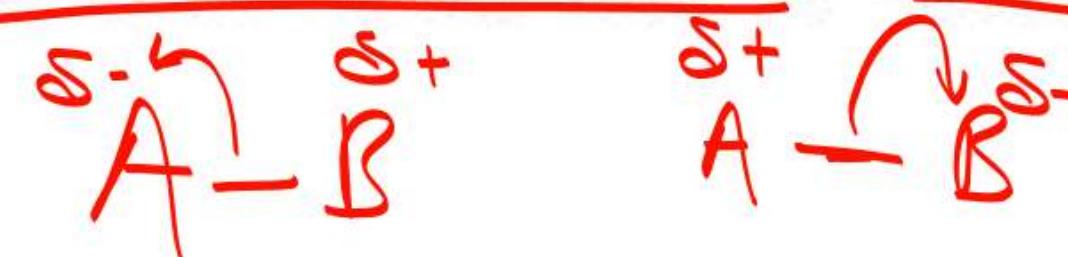
(*1,2*) - Ortho
(*1,3*) - meta
(*1,4*) - para

हैलोऐल्केन तथा हैलोबेंजीन

विलेयता (Solubility)



- हैलोऐल्केन जल मे अविलेय होते है किंतु कार्बनिक विलायक मे घुल जाते है।
- हैलोबेंजीन जल मे अविलेय होते है किंतु कार्बनिक विलायको मे आसानी से घुल जाते है।

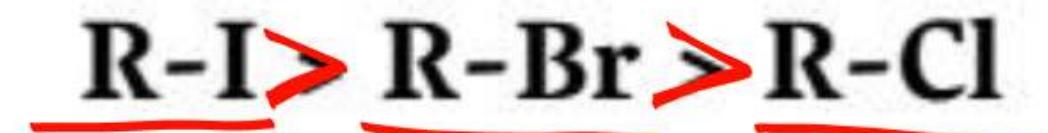


हैलोऐल्केन तथा हैलोब्रेंजीन

घनत्व (density)

क्लोरोऐल्केन जल से हल्का होता है जबकि ब्रोमाइड्स और आयोडाइड्स जल से भारी होते हैं।

घनत्व का क्रम -



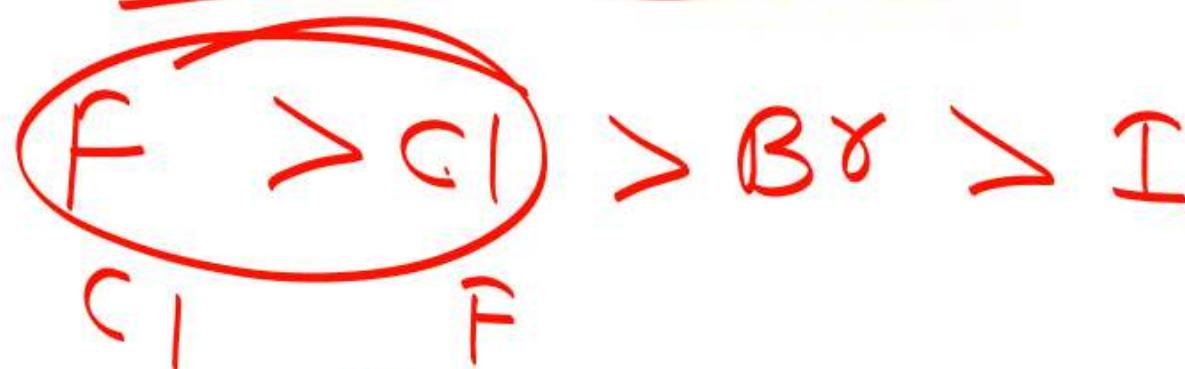
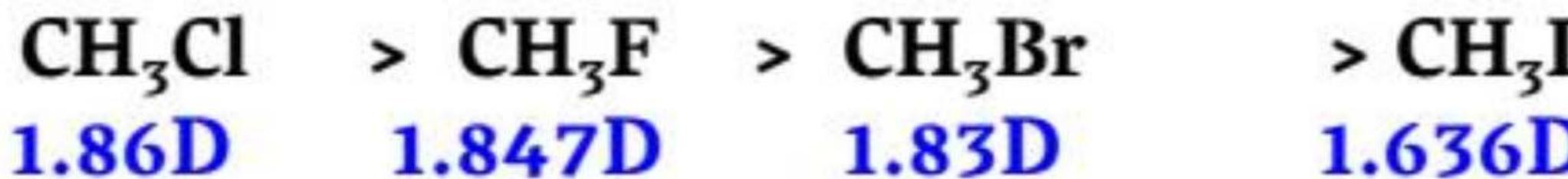
Compound	Density (g/mL)	Compound	Density (g/mL)
$\text{n-C}_3\text{H}_7\text{Cl}$	0.89	CH_2Cl_2	1.336
$\text{n-C}_3\text{H}_7\text{Br}$	1.335	CHCl_3	1.489
$\text{n-C}_3\text{H}_7\text{I}$	1.747	CCl_4	1.595

हैलोऐल्केन तथा हैलोबेंजीन



द्विधुत आघूर्ण (dipole moment)

हैलोऐल्केन का द्विधुत आघूर्ण हैलोजन के विद्युत-ऋणात्मकता पर निर्भर करती है।



Fluro benzene \rightarrow Chloro benzene $<$ Bromo benzene~ Iodo benzene