

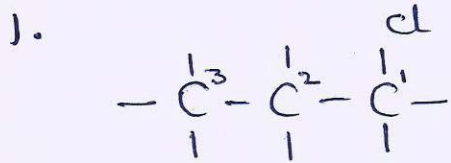
STEP - 02

* Substitution (ప్రతిక్షేపణం) ఉన్నప్పుడు...

* ప్రతిక్షేపణం ఏ కార్బన్ [(ఎన్నివ) కార్బన్] పుర ఉందో తెలపాలి.

* ఆకుగవ కార్బన్ సంఖ్య ఉండేలా చూడాలి.

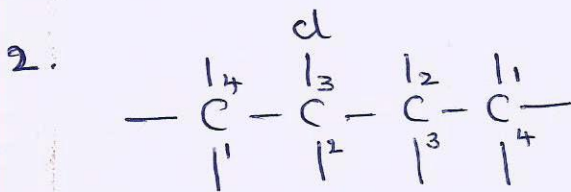
ఉదాహరణ :



Cl- ఉన్న కార్బన్ ను 1వ కార్బన్ గా భావిస్తే

1-chloro, prop, an, e

Chloro propane

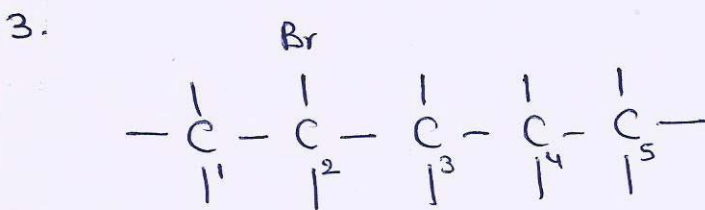


→ Cl - ఉన్న కార్బన్ 3వది ✗

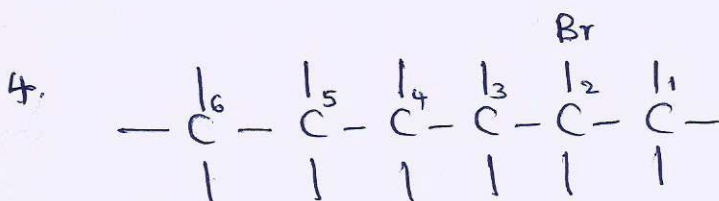
→ Cl - ఉన్న కార్బన్ 2వది ✓

ఆకుగవ సంఖ్య ఉండేలా చూడాలి

2-chloro, but, an, e



2-bromo, pent, an, e



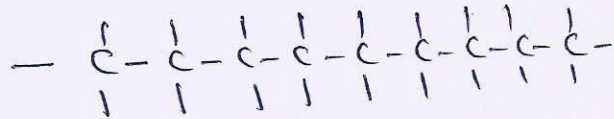
2-bromo, hex, an, e



ఇప్పుడు పేరు తెలస్తే నిర్మాణం ఎలా వ్రాయాలి చూద్దాం

1. 2-bromo, Oct, an, e

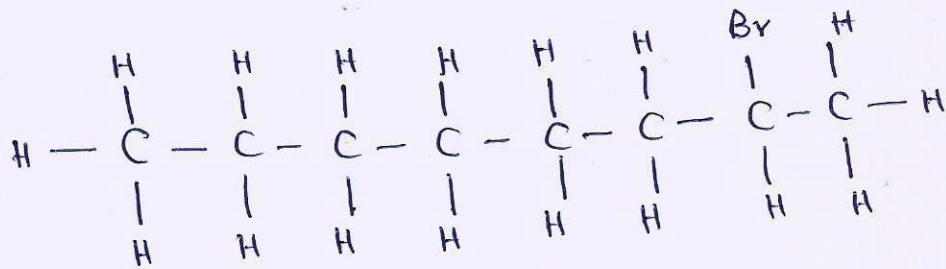
Step-1 : Oct 8 కార్బన్లు



Step-2 : an ఏకబంధాలు

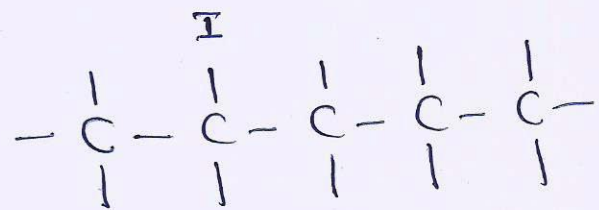
Step-3 : e ప్రైమరీ కార్బన్

Step-4 : ప్రతిక్షేపణ Br (2వ కార్బన్ వుంది)

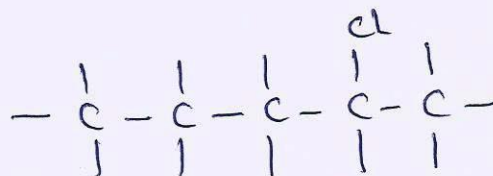


2. 2-Iodo, pent, an, e

2వ కార్బన్ వుంది → I
 5 C లు →
 ఏక బంధాలు →
 ప్రైమరీ కార్బన్ →



3. 2-chloro, Pent, an, e



4. 3-bromo, pent, an, e

