

कार्बोक्सिलिक अम्ल के भौतिक गुण , ऐमाइड , एनहाइड्राइड , एस्टर बनाना

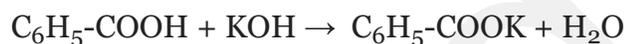
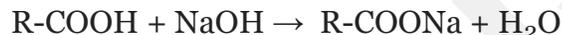
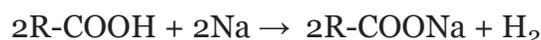
Physical properties of carboxylic acid कार्बोक्सिलिक अम्ल के भौतिक गुण :

1. C_1 से C_9 तक के कार्बोक्सिलिक अम्ल अरूचिकर गंधयुक्त द्रव है जबकि अधिक कार्बन वाले मोम के समान रंगहीन ठोस है।
2. C_1 से C_4 तक के कार्बोक्सिलिक अम्ल जल के साथ अंतराणुक हाइड्रोजन बंध बना लेते है अतः जल में विलेय होते है परन्तु जैसे जैसे कार्बन की संख्या बढ़ती जाती है अर्थात जल विरोधी भाग बढ़ता जाता है , जल के साथ हाइड्रोजन बंध बनाने की क्षमता कम हो जाती है जिससे जल में विलेयता भी कम होती जाती है।
3. वाष्प अवस्था में यह अंतराणुक हाइड्रोजन बंध के कारण द्विलक के रूप में होता है।

A . वे अभिक्रियाएँ जिनमे $COOH$ का $-O-H$ बंध टूटता है।

लवण बनाना :

कार्बोक्सिलिक अम्ल धातु व क्षारों से क्रिया करके लवण बना लेते है।

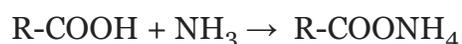


B . वे अभिक्रियाएँ जिनमे $COOH$ का $-CO-OH$ बंध टूटता है।

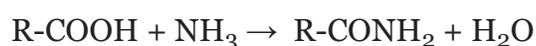


ऐमाइड बनाना (Amide making):

कार्बोक्सिलिक अम्ल अमोनिया से क्रिया करके अमोनियम लवण बनाते है।



जब कार्बोक्सिलिक अम्लों को अमोनिया के साथ गर्म किया जाता है तो ऐमाइड बनते है।

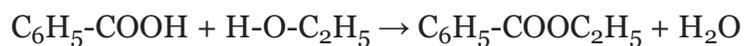
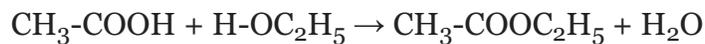
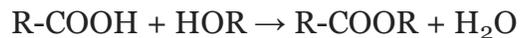


एनहाइड्राइड बनाना (Making anhydride):

कार्बोक्सिलिक अम्लों को सांद्र H_2SO_4 या P_2O_5 की उपस्थिति में गर्म करने पर हमेशा एनहाइड्राइड बनते हैं।

एस्टर बनाना (Esterize):

कार्बोक्सिलिक अम्ल व ऐल्कोहल क्रिया करके एस्टर बनाते हैं।



evidyarthi