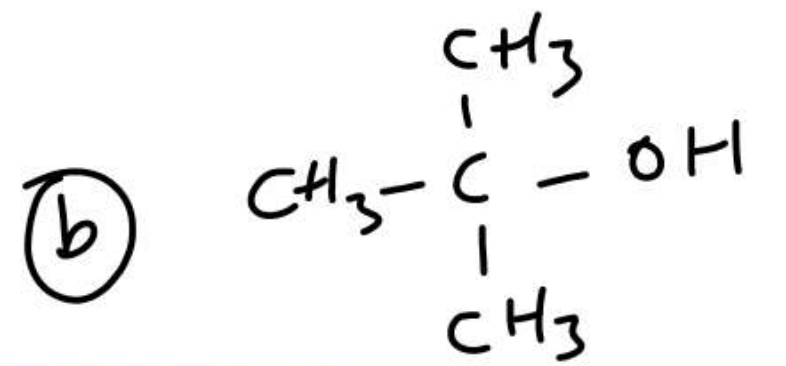
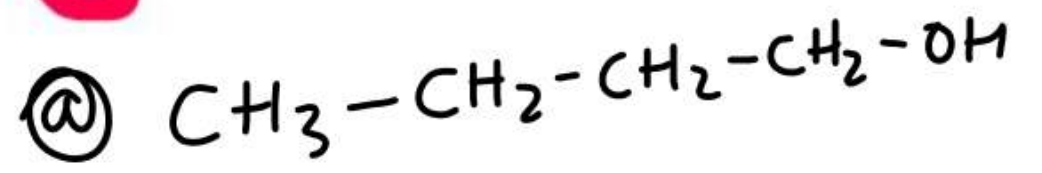


एल्कोहॉल का भौतिक गुण

भौतिक अवस्था : C_{11} तक द्रव \rightarrow जटिल
 C_{12} या अधिक ठोस (मोम) \rightarrow वाष्पशील
स्वादिनी

$$a > b$$



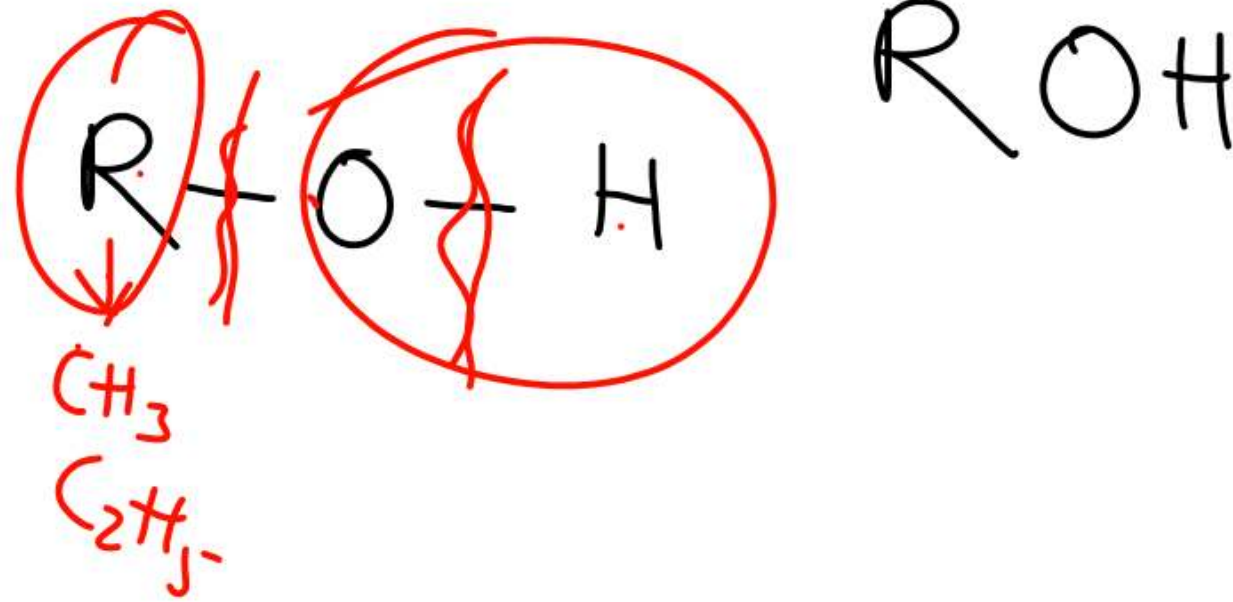
विलेयता : प्रथम तीन शैतिक जल में विलेय होते हैं

क्वथनांक : वा. वा. बल \uparrow क्वथनांक \uparrow

घनत्व : यह जल से हल्का होता है

ऐल्कोहॉल का रासायनिक गुण

- अभिक्रियाएँ जिनमें O-H बंधन विदलन होता है।
- अभिक्रियाएँ जिनमें C-O बंधन विदलन होता है।
- अभिक्रियाएँ जिनमें R और OH समूह भाग लेते हैं।



a. अभिक्रियाएँ जिनमें O-H बंधन विदलन होता है।

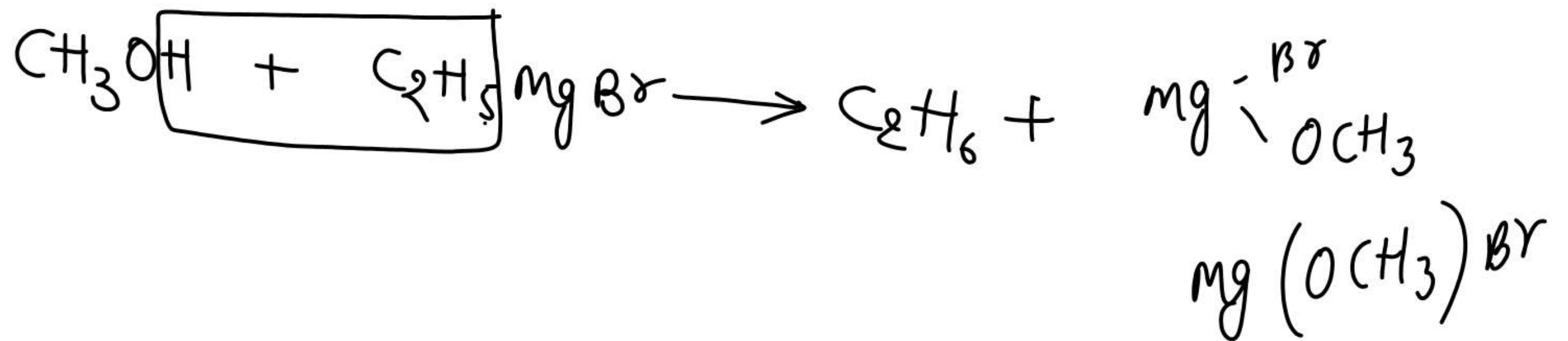
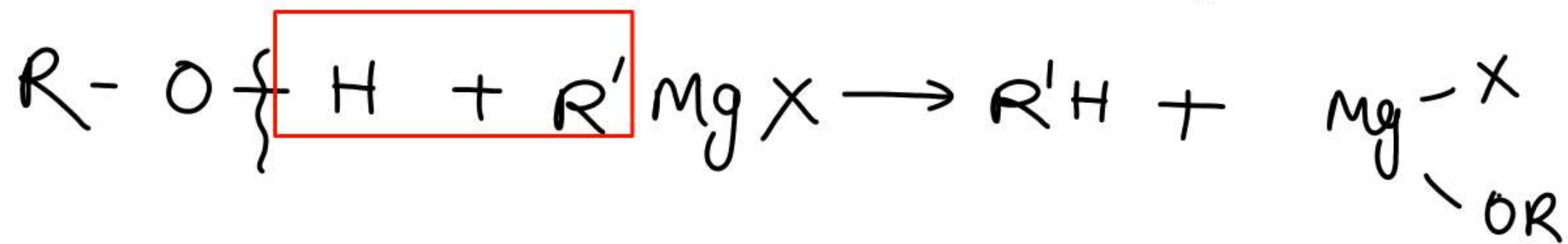
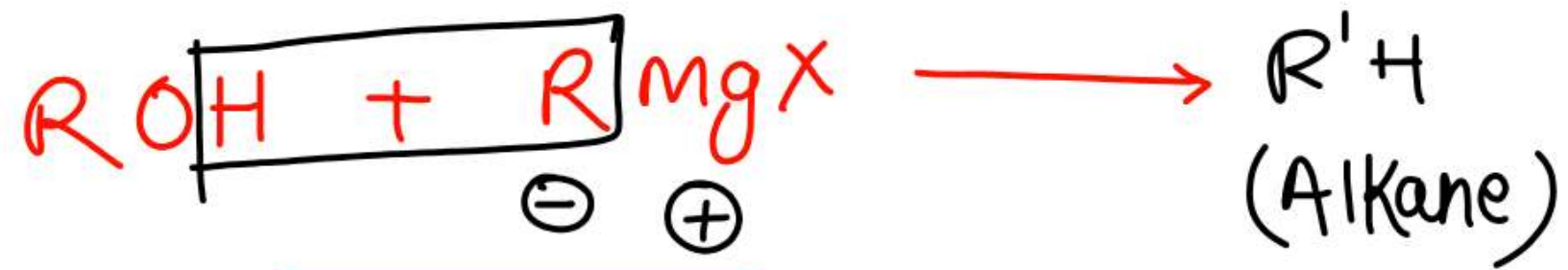
① धातुओं के साथ अभिक्रिया- एल्कोहॉल सक्रिय धातुओं के साथ अभिक्रिया करके हाइड्रोजन प्रदान करता है और धातु ऐल्कोक्साइड प्राप्त होता है।



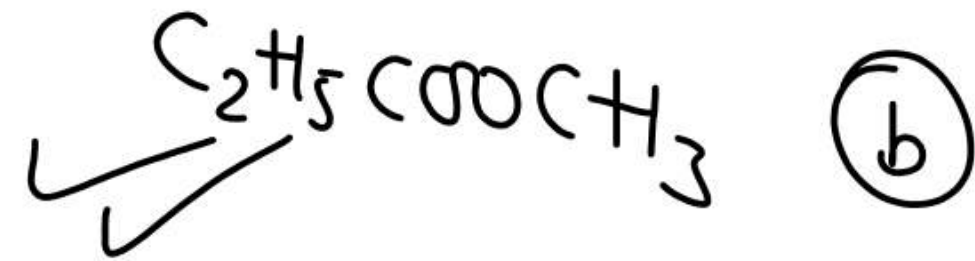
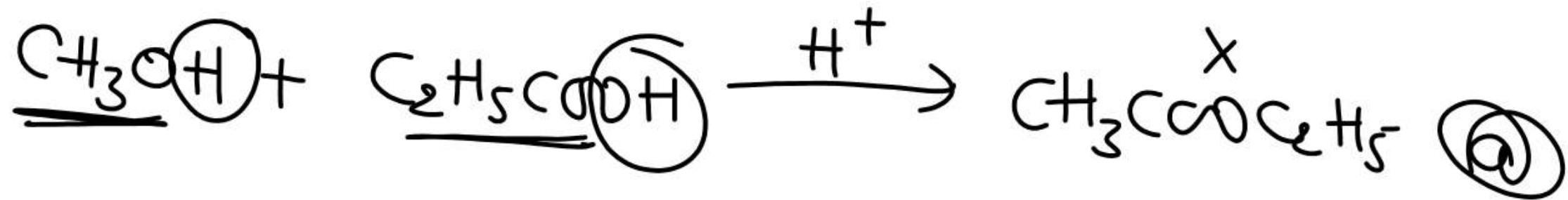
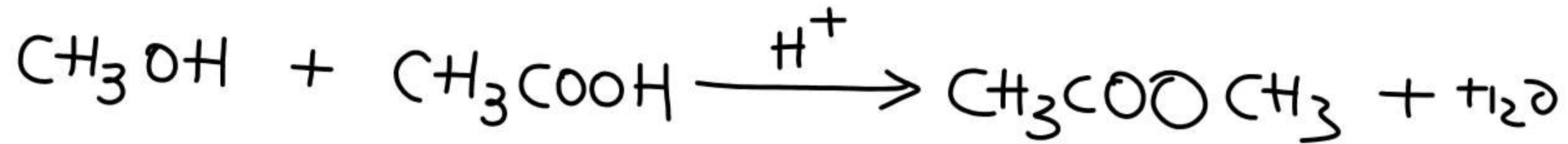
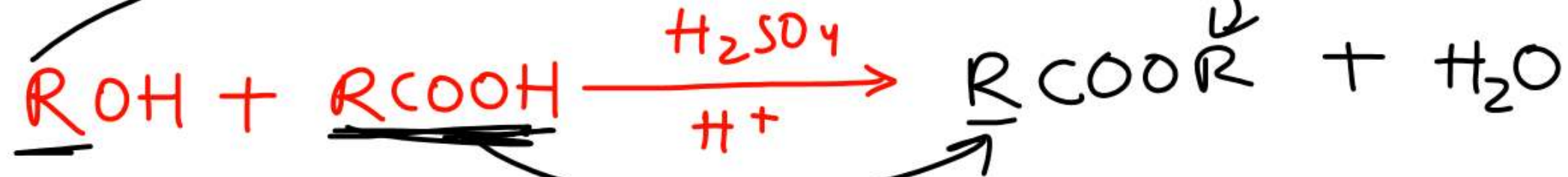
धात्विक हाइड्राइडो के साथ अभिक्रिया- ऐल्कोहॉल धात्विक हाइड्राइडो से
क्रिया करके ऐल्कोक्साइड बनाते है तथा हाइड्रोजन गैस मुक्त होती है।



ग्रिगार्ड अभिकर्मक के साथ अभिक्रिया- ऐल्कोहॉल ग्रिगार्ड अभिकर्मक से क्रिया करके ऐल्केन बनाते है।



कार्बोक्सिलिक अम्लो के साथ अभिक्रिया- ऐल्कोहॉल कार्बोक्सिलिक अम्लो के साथ सांद्र सल्फ्यूरिक अम्लो की उपस्थिति में अभिक्रिया करके एस्टर बनाते हैं।



b. अभिक्रियाएँ जिनमें $C-O$ बंधन विदलन होता है।

हाइड्रोजन हैलाइड के साथ अभिक्रिया- ऐल्कोहॉल हाइड्रोजन हैलाइड के साथ अभिक्रिया करके ऐल्किल हैलाइड बनाते हैं।

