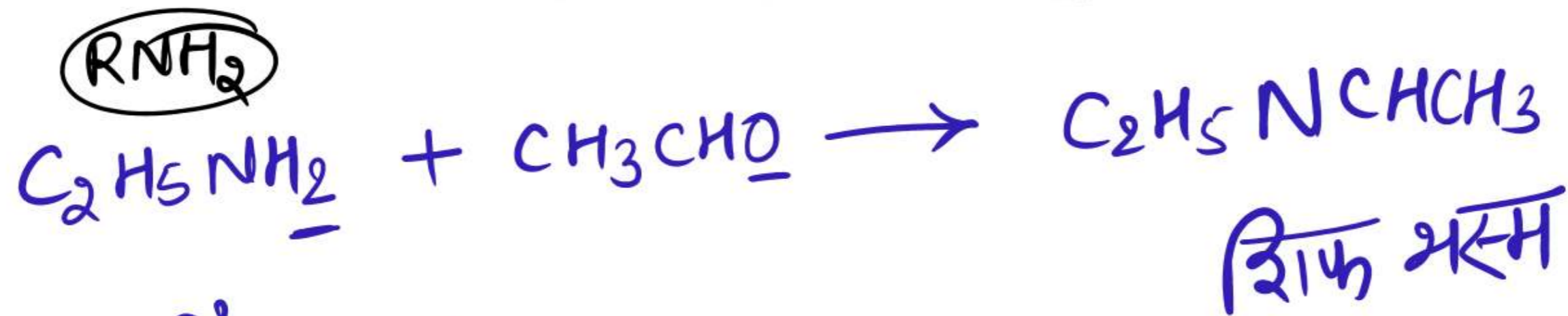
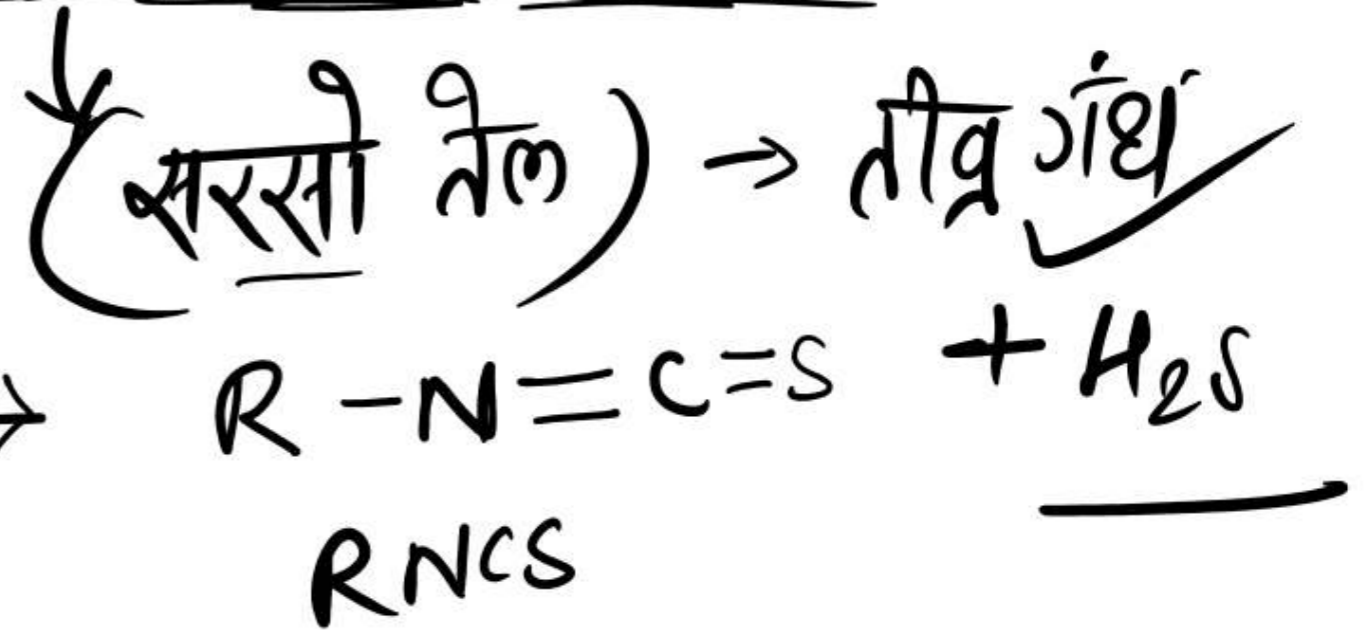
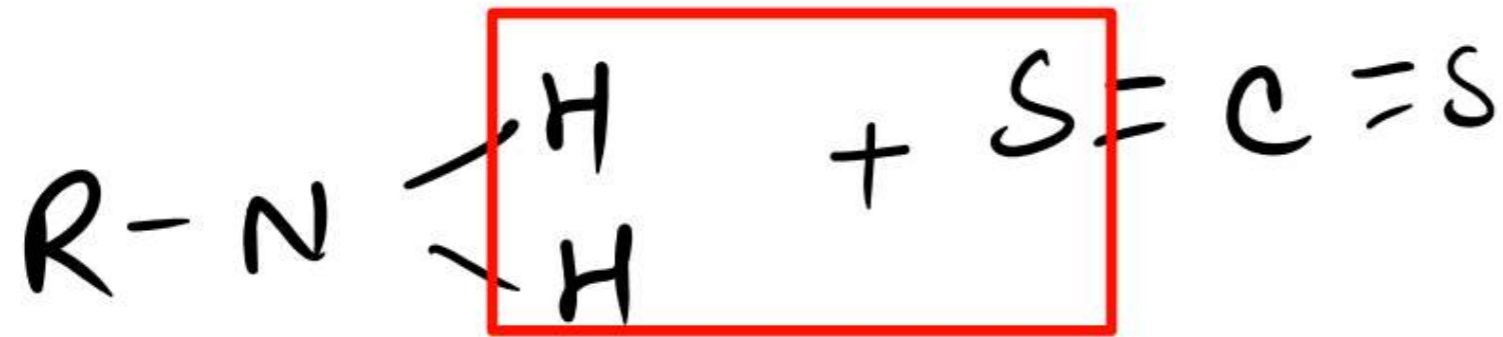


ऐल्डिहाइड तथा कीटोन से अभिक्रिया- प्राइमरी ऐमीन ऐल्डिहाइड तथा कीटोन से अभिक्रिया कर शिफ भस्म बनाते है।

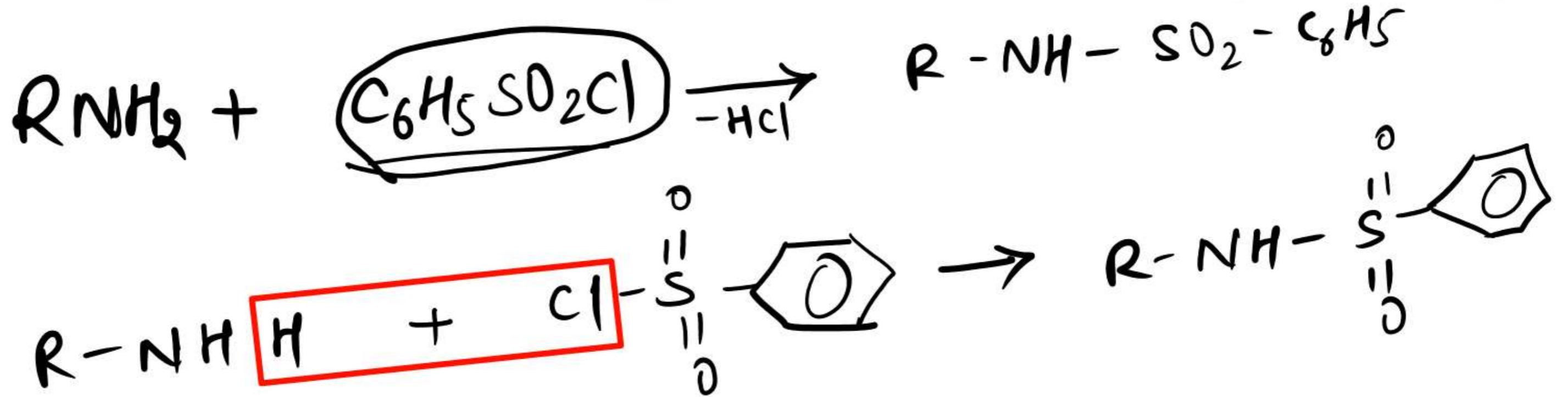


क्या होता है, जब ?

मस्टर्ड ऑयल अभिक्रिया- प्राइमरी ऐमीन को मरक्यूरिक क्लोराइड की उपस्थिति में कार्बन डाइसल्फाइड के साथ गर्म करने पर ऐल्किल आइसोथायोसायनेट बनता है।



बेंजीनसल्फोनिल क्लोराइड के साथ अभिक्रिया- प्राइमरी ऐमीन बेंजीनसल्फोनिल क्लोराइड के साथ अभिक्रिया कर N- ऐल्किलबेंजीनसल्फोनामाइड बनाता है।



Chapter-13

ऐमीन

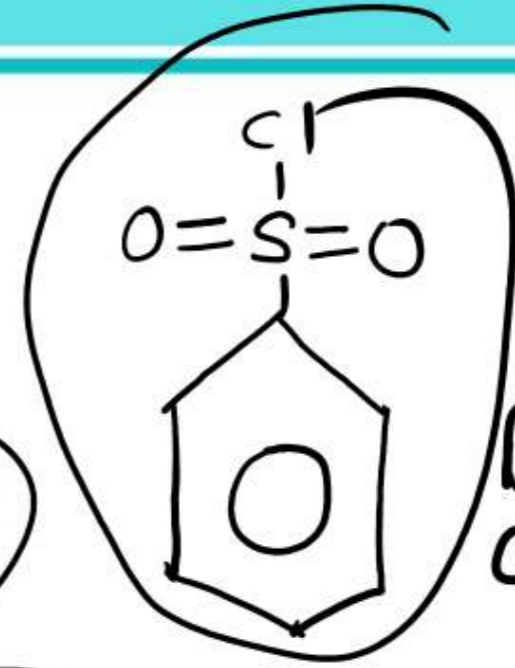
प्राइमरी, सेकेंडरी और टर्शियरी ऐमीन में विभेद

1°/2°/3° amine

हिरावर्गी
अम्लकर्मक



बेंजीनसल्फोनिल
क्लोराइड



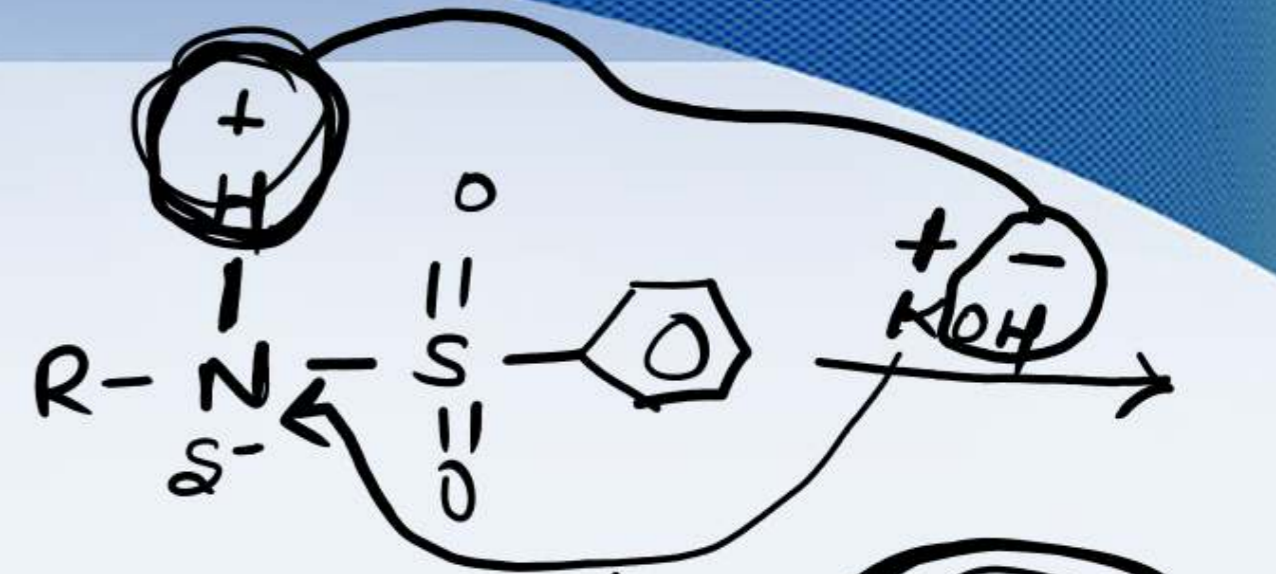
Benzene sulphonyl
chloride

1°/2°/3° alcohol

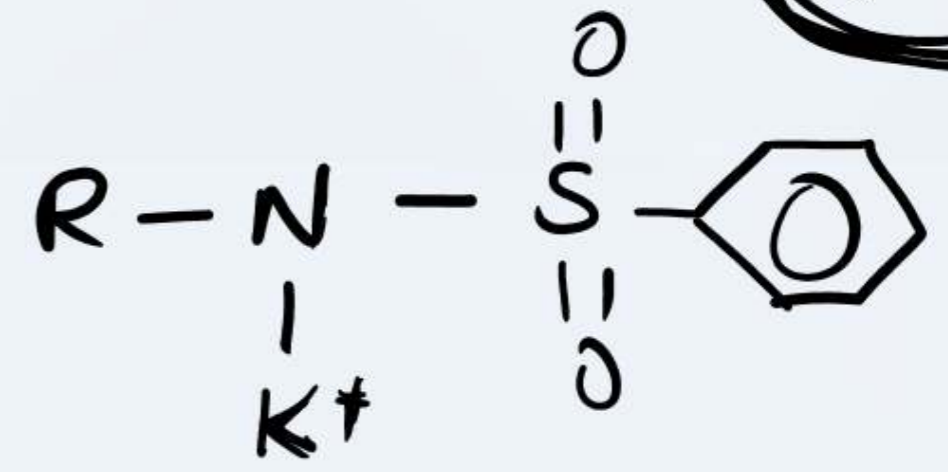
अयुक्त अभि.

✓ 1° amine + HCl

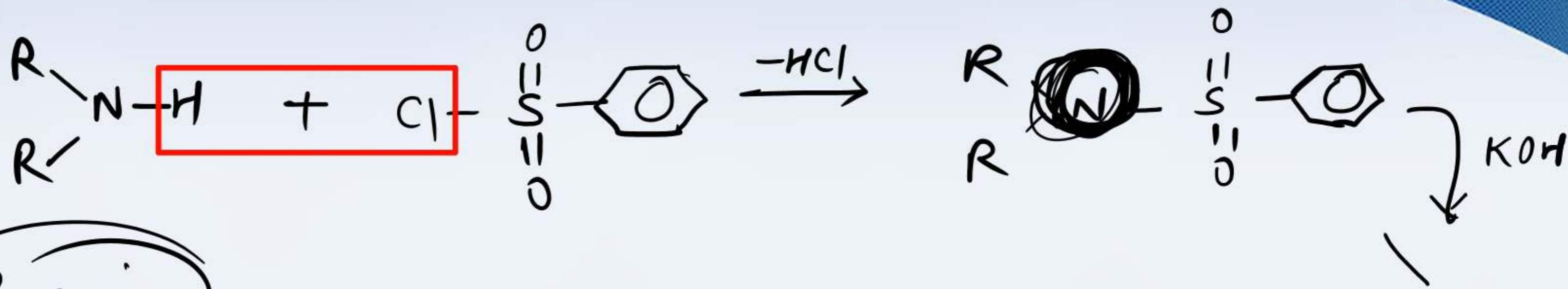
1°



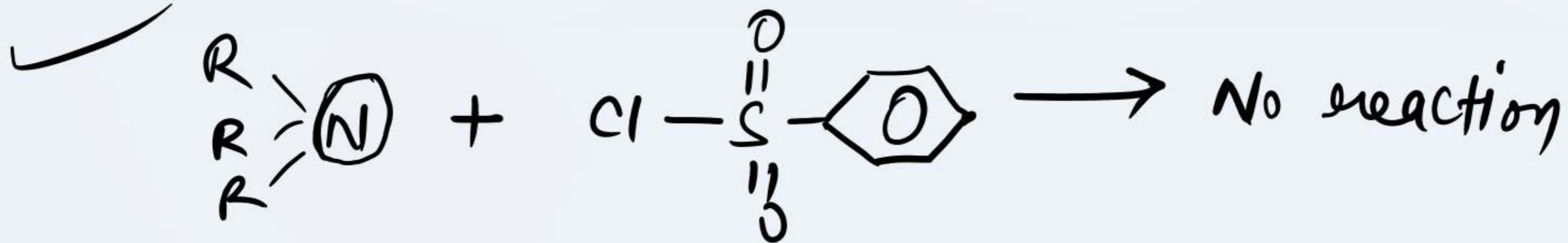
plm wld



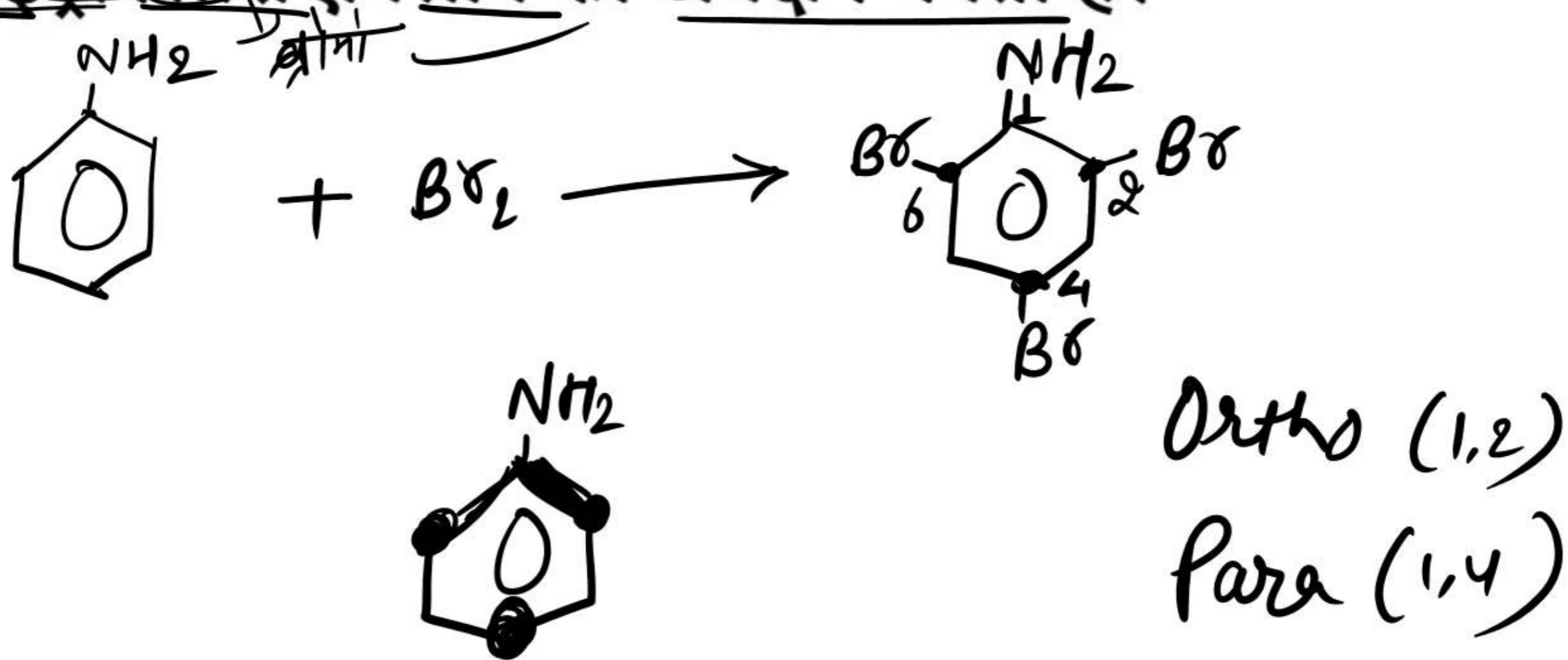
2° amine + HR

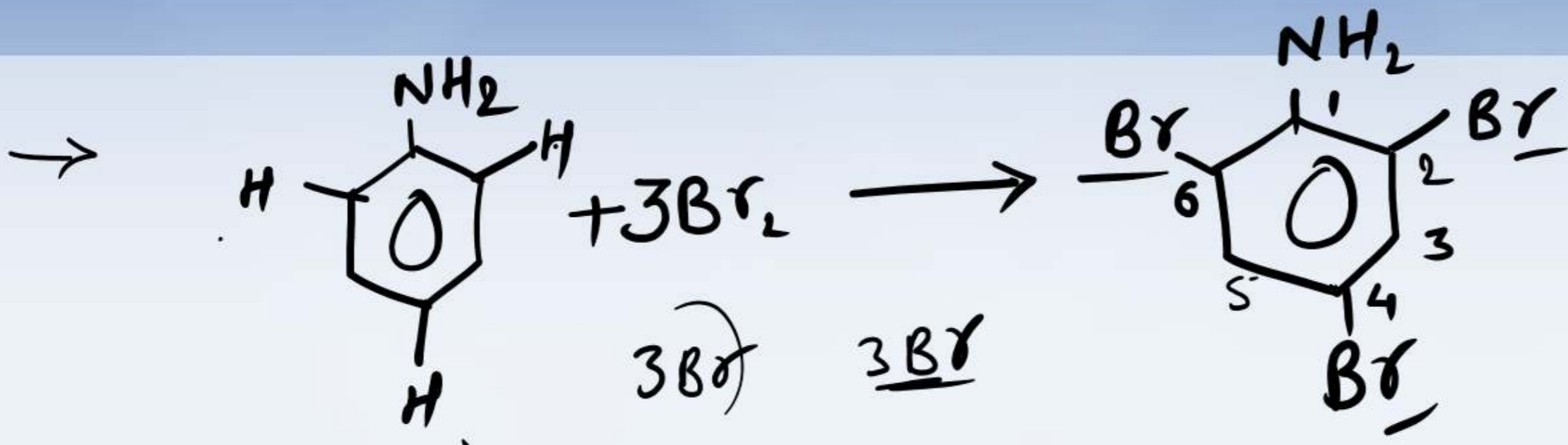


3° amine



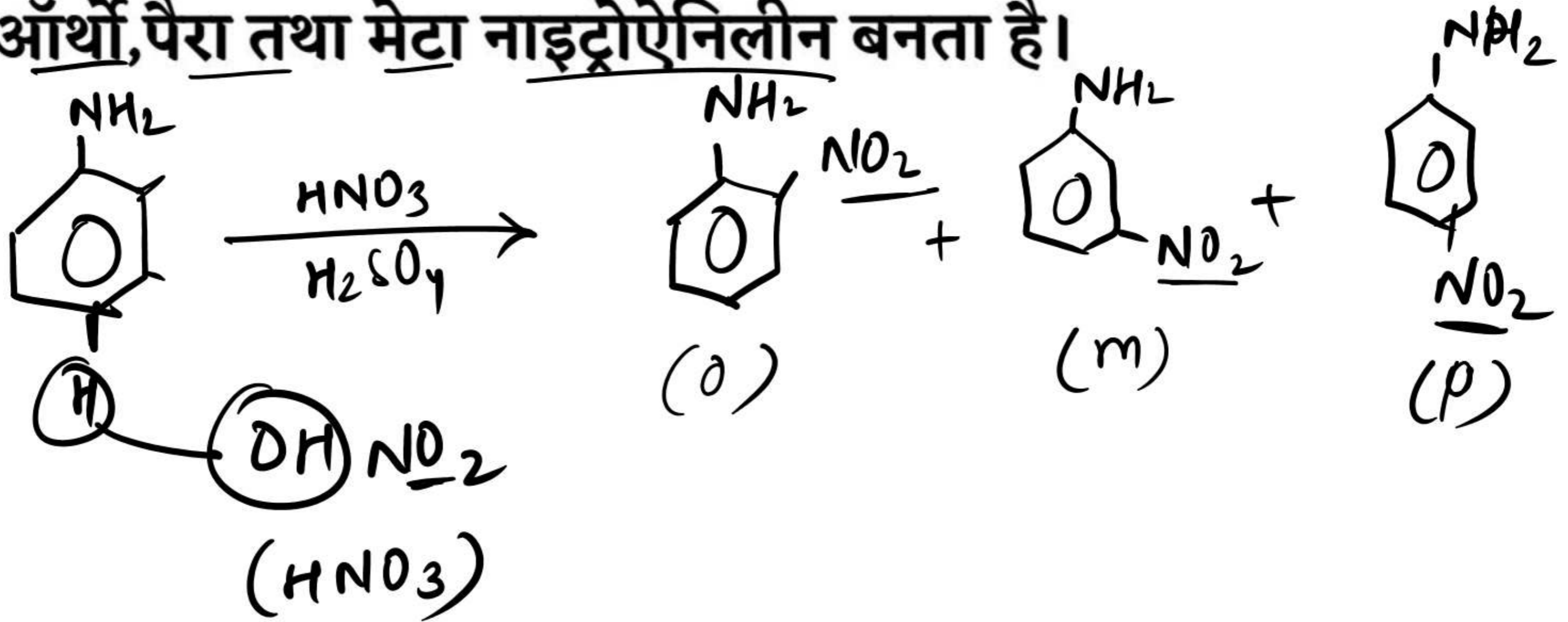
ब्रोमीनीकरण- कमरे के ताप पर ऐनिलीन में क्लोरीन-जल या ब्रोमीन-जल डालने पर 2,4,6-नाइट्रोब्रोमोऐनिलीन का अवक्षेप बनता है।



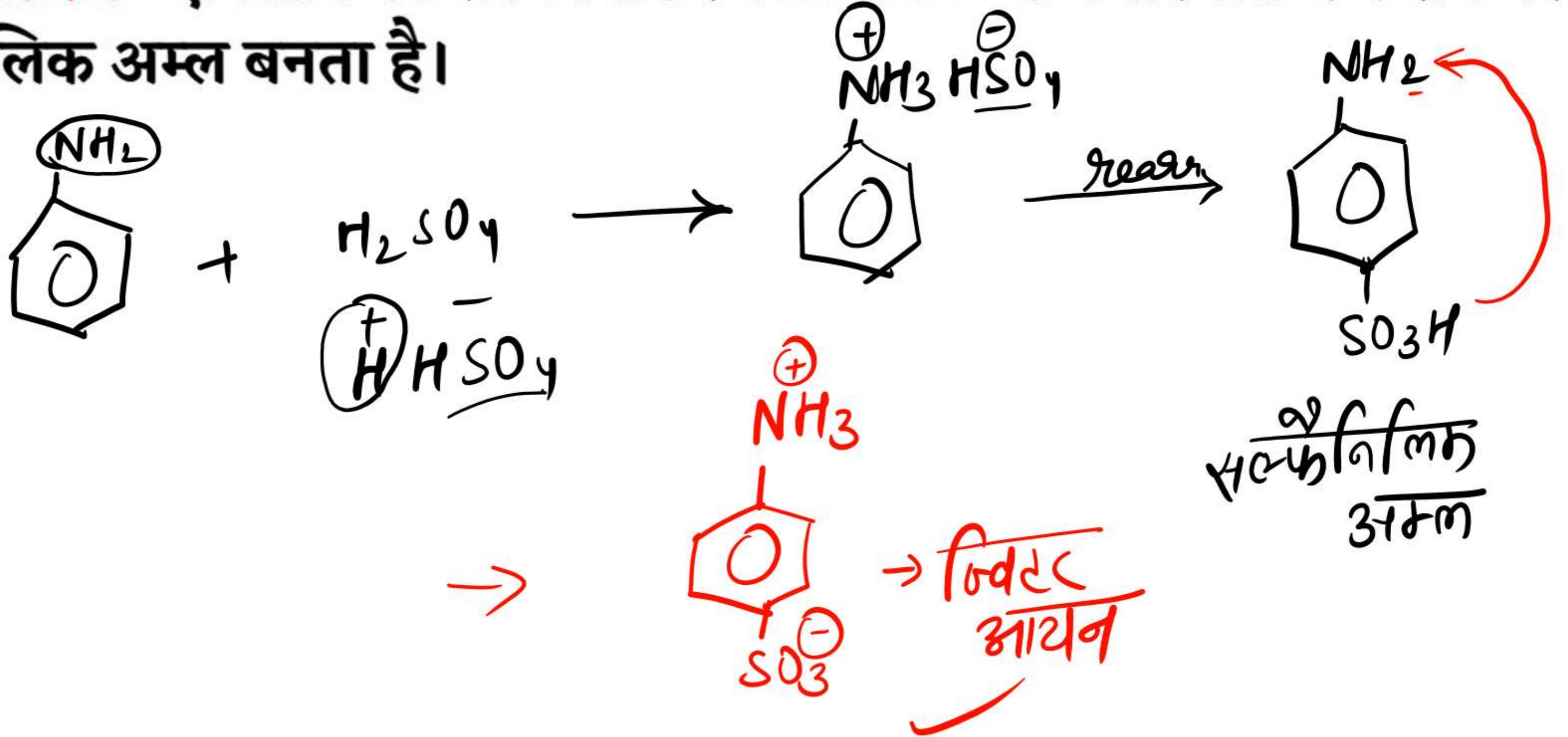


2,4,6-tribromoaniline

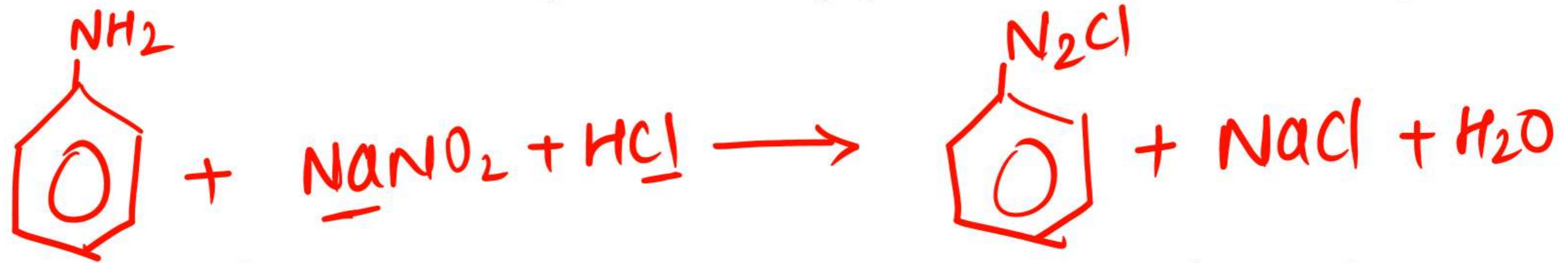
नाइट्रोकरण- ऐनिलीन का नाइट्रोकरण H_2SO_4 तथा HNO_3 के उपस्थिति में कराने पर ऑर्थो, पैरा तथा मेटा नाइट्रोऐनिलीन बनता है।



सल्फोनीकरण- ऐनिलीन का सल्फोनीकरण H_2SO_4 के उपस्थिति में कराने पर सल्फैनिलिक अम्ल बनता है।

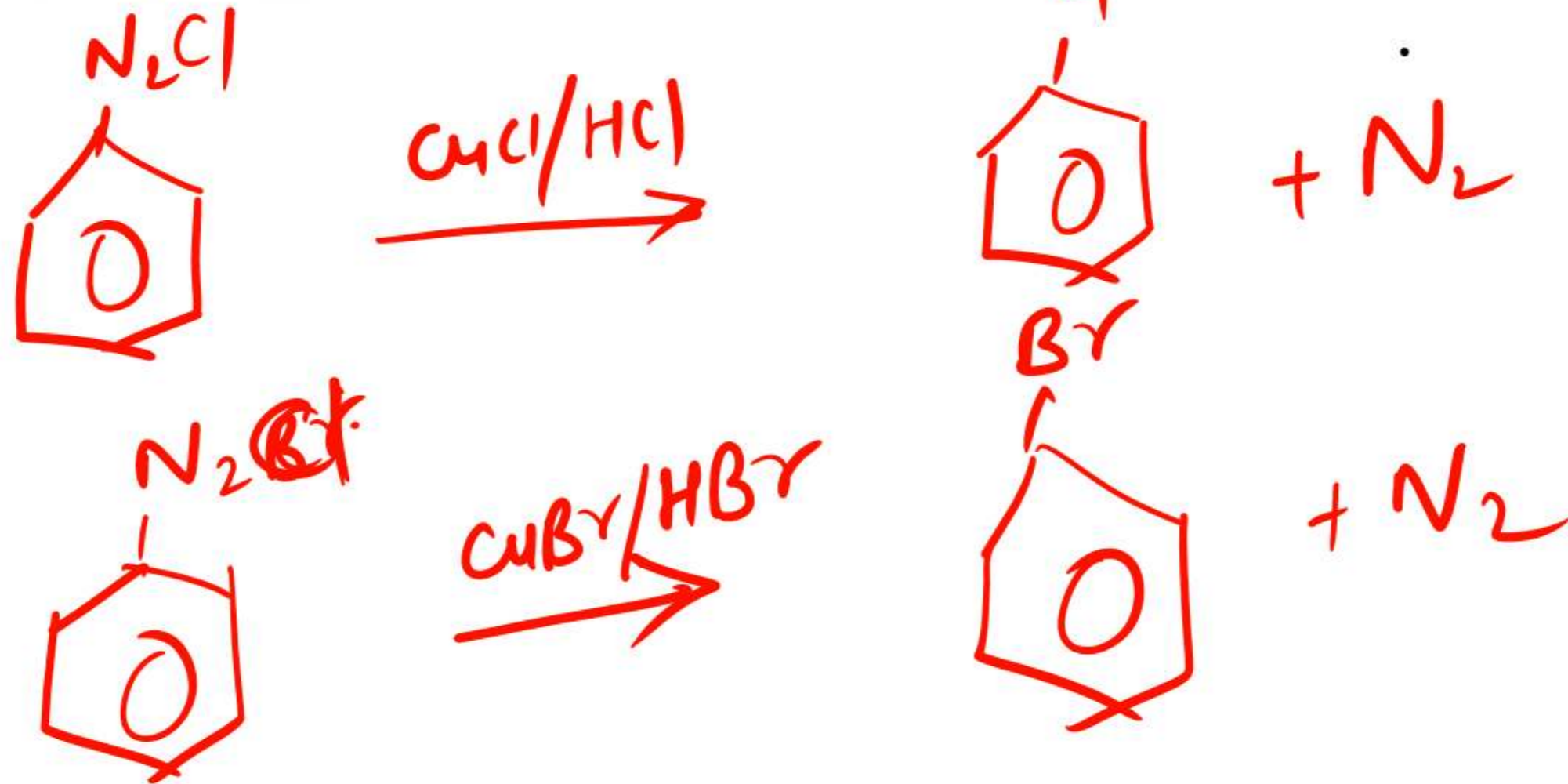


बेंजीन डाइऐजोनियम क्लोराइड- प्राथमिक ऐरोमैटिक ऐमीन नाइट्रस अम्ल के साथ निम्न ताप पर अभिक्रिया कर ऐरोमैटिक डाइऐजोनियम लवण बनाता है।

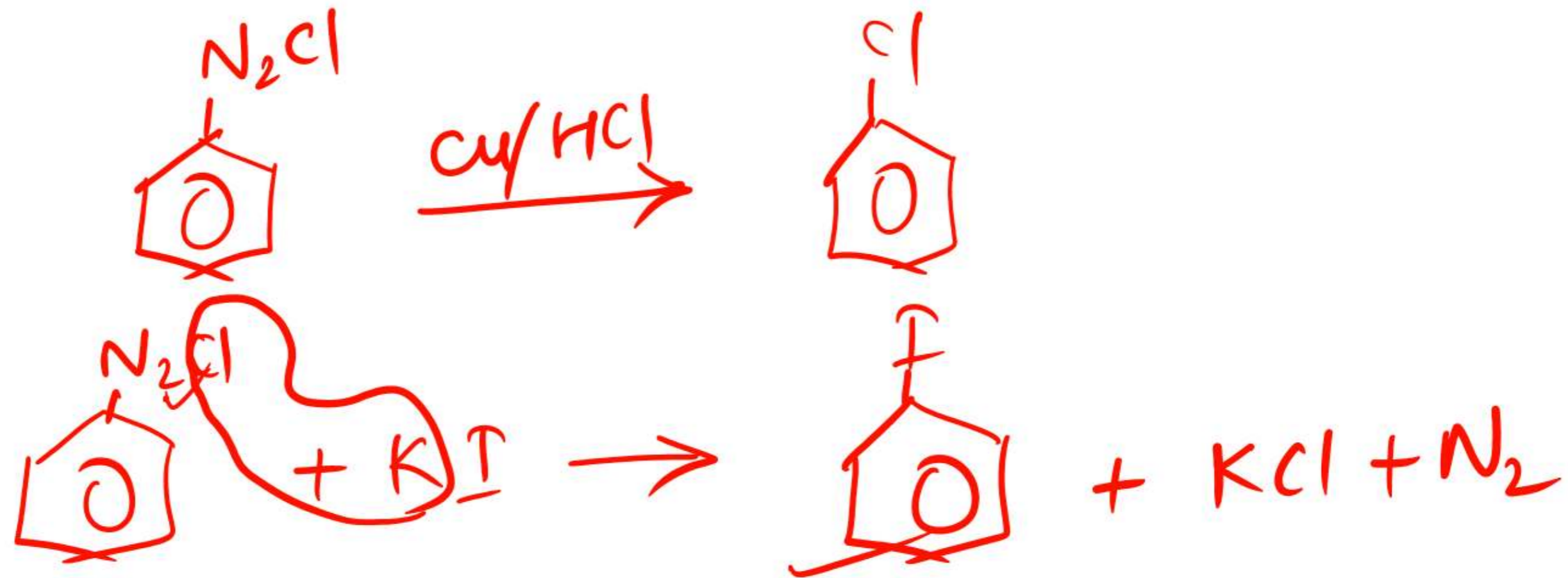


बेंजीन डाइऐजोनियम क्लोराइड का रासायनिक गुण

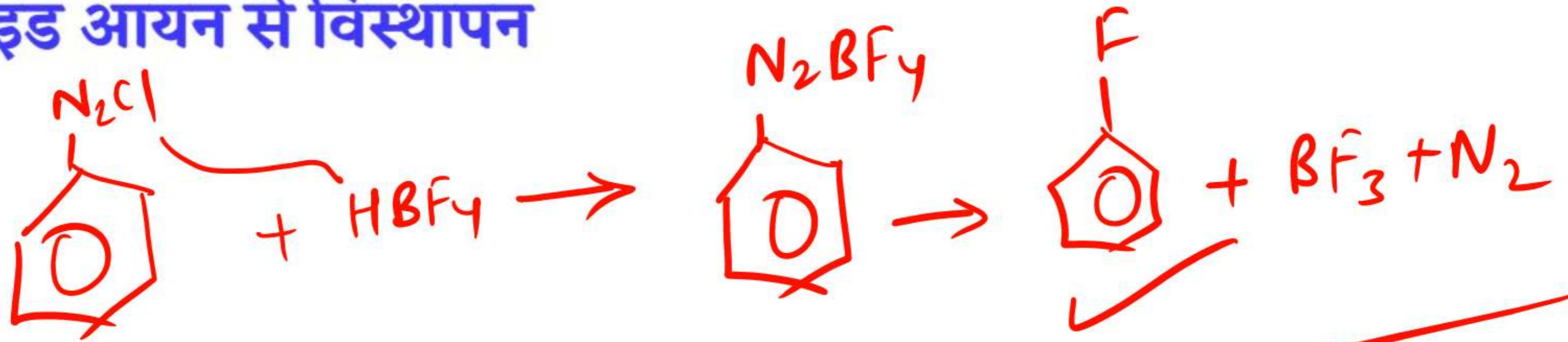
(1) सैण्डमेयर अभिक्रिया



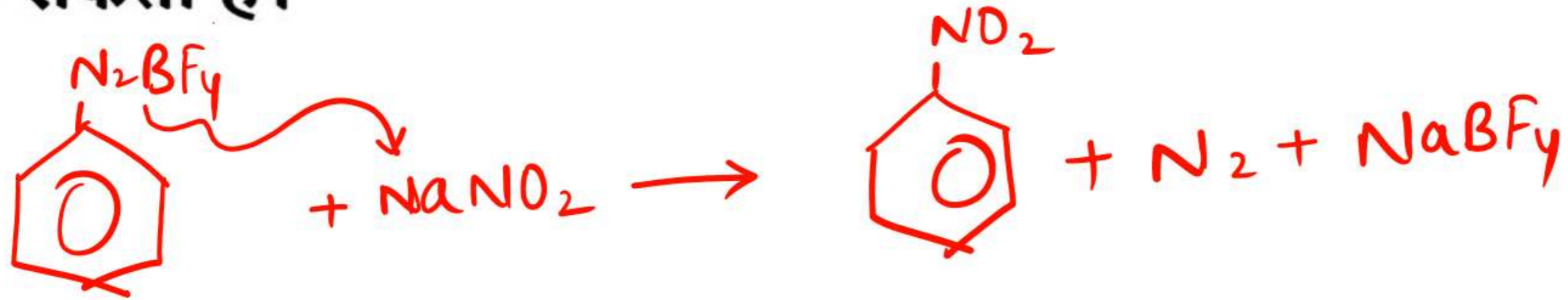
(2) गैटरमैन अभिक्रिया



(3) फ्लुओराइड आयन से विस्थापन



(4) नाइट्रो समूह द्वारा विस्थापन- बेंजीनडाइऐजोनियम फ्लोरोबोरेट को कॉपर की उपस्थिति में जलीय सोडियम नाइट्राइट विलयन के साथ गर्म कर नाइट्रोबेंजीन बनाया जा सकता है।



(4) OH समूह द्वारा विस्थापन- बेंजीनडाइऐजोनियम क्लोराइड के जलीय विलयन को 283K ताप पर गर्म कर फिनाॅल प्राप्त किया जाता है।

