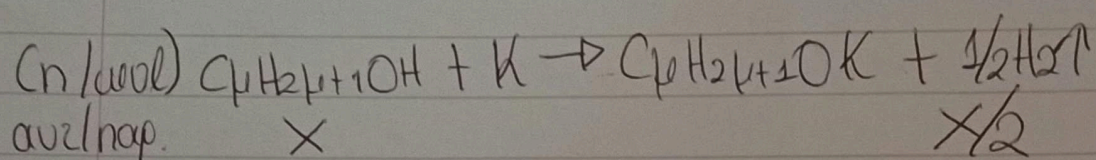


1^ο πέρας : Εφόσον στο 3^ο πέρας

δεν προκύπτει ισημία, το αβείο δεν έχει ίτινολ/-α υδρογόνου/-α αρα ούτε ουαδρά με πεαλλωό Κ. Άρα εδώ ουαδρά μόνο η αταοίτη.



$$n_{H_2} = \frac{V}{V_{m}} \Rightarrow n_{H_2} = \frac{11,2 \text{ L}}{22,4 \text{ L/mol}} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{x \text{ mol}}{2} = \frac{11,2 \text{ L}}{22,4 \text{ L/mol}} \Rightarrow x = 1$$

2ο μέρος : Αφού έχουμε 2
 mol ισόμετος σημαίνει
 πως αναιρέσει με την αλκοόλη
 και την αλδεύδη.
 Άρα η αλδεύδη είναι
 βίγυρα η CH_3CHO

