

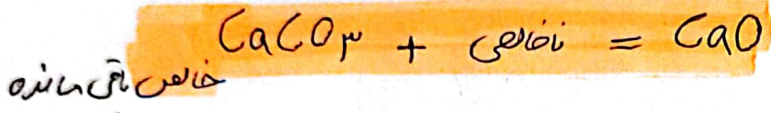
\* گفته مقدار کلسیم کربنات ما هم هر مقدار که در نظر می گیریم  $100g = 1mol$ .

\* طبق صورت سوال هم درصد خلوص و هم درصد پرفیت A هستند.

\* طبق صورت سوال ما ۳ نوع ماده داریم  $CaCO_3$  خالص، ناخالص و  $CaO$

\* به گفته کدیمی از مواد جامد درون ظرف فرآیند واکنش هستند یعنی هر مقدار ناخالصی و

همچنین کلسیم کربنات تجزیه شده داریم همون مقدار کلسیم اکسید داریم.



$CaCO_3$  خالص اولیه \*  $x A = 100 x A$

$CaCO_3$  تجزیه شده \*  $100 A x A = 100 A^2$

$CaCO_3$  باقی مانده \*  $100 A - 100 A^2$

ناخالصی \*  $100 - 100 A$

$Z = \text{جرم کلسیم اکسید}$

$$\frac{\text{جرم کلسیم کربنات تجزیه شده}}{\text{جرم معنی خالص}} = \frac{\text{جرم کلسیم اکسید}}{\text{جرم معنی خالص}} \Rightarrow \frac{100 A^2}{100 \times 1} = \frac{Z}{54 \times 1}$$

$Z = 54 A^2$

$100 A - 100 A^2 + 100 - 100 A^2 = 54 A^2$

$100 = 154 A^2 \Rightarrow A = 0.8$