

## تئاتر

بندها

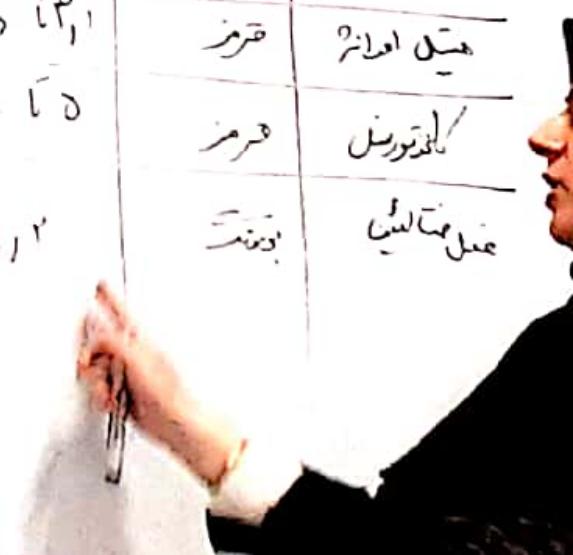
$\text{pH} < 7,8 \rightarrow \text{محلول بازی سوزید زرد}$

$\text{pH} > 7,8 \rightarrow \text{محلول بازی مرمز}$

نامه $\text{pH}$ برای تئاتر	رنگ بازی های مدلیانی	رنگ اسری	رنگ اسری	نامه $\text{pH}$ برای تئاتر
زرد	۲,۸	۱,۲	۱,۲	آب سیاه
قرمز	۳,۱	۳,۱	۳,۱	پستل اورانی
قرمز	۴,۰	۳,۱	۳,۱	کاربریل
کاربریل	۵,۵	۱	۱	پلی متالسی
پلی متالسی	۷,۰	۷,۰	۷,۰	پلی متالسی

$\text{pH} > 7,8 \rightarrow \text{محل باری رانوگانی}$

$\text{pH} < 7,8 \rightarrow \text{محل اسری (بزرگ)}$

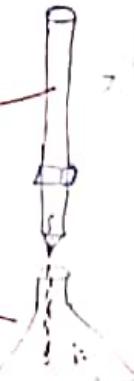


لیس اسون اسید مازه قوی:

( $\text{NaOH}$ )

باز مرطع

سترنونه

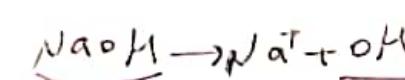


$C_{M_1} \quad C_{M_2}$

$$C = \frac{n}{V} \quad [n = C \cdot V]$$

$t = 0 \rightarrow$

$$[\text{OH}^-] = C_{M_1}$$



$$\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-] \rightarrow [\text{OH}^-] = C_{M_1}$$

$$\text{pH} = 14 - \text{pOH}$$

①

$(\text{NaOH})$

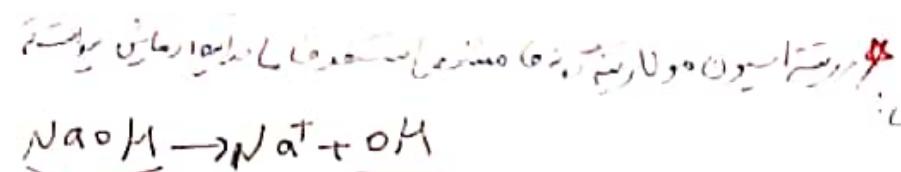
نقطه ازدهر

$$C_{M_1} V_1 = C_{M_2} V_2$$

عنق معلو



اسود اسید باز خواری:



$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$$

اسید مرن (بروت)



$$C = \frac{n}{V} = \frac{C_1 V_1 + C_2 V_2}{V_1 + V_2}$$

$$t = 0 \rightarrow$$

$$[\text{OH}^-] = C_1 \rightarrow \text{pOH} = -\log[\text{OH}^-] \rightarrow \frac{[\text{OH}^-]}{[\text{H}^+]} = C_1 \quad (1)$$

اکسید از نفعه ارزش

نفعه ارزش

برخواز نفعه ارزش

$$\frac{C_1 V_1}{V_1 + V_2} = \frac{C_2 V_2}{V_1 + V_2}$$

$$[\text{H}^+] = \frac{C_2 V_2}{V_1 + V_2}$$

$$\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$$

$$\text{pH} = \text{pH}_{\text{نیترن}} \quad (2)$$

بازرگانی

(کلپت معلو)

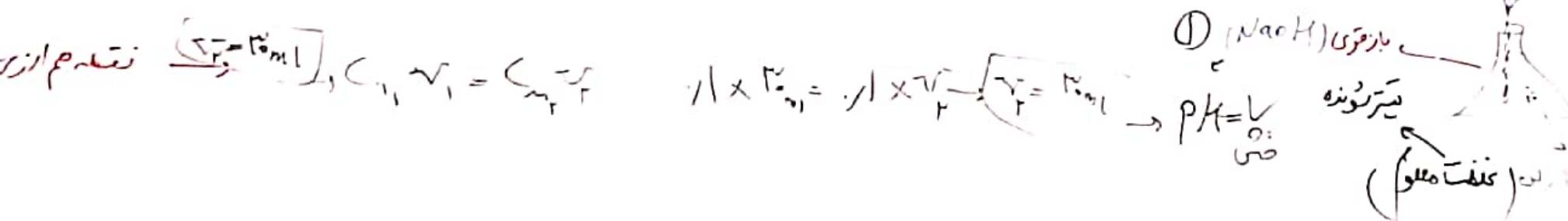
تیم اسید باز عوی

هر کاه  $30\text{ ml}$  محتوی  $\text{NaOH}$

صورت زیر باشد صیبی:  $\text{pH} = 20, 10, 0, 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14$  (اصم)

$$t=0 \rightarrow V_p = 0 \rightarrow [\text{OH}^-] = C_1 = 1 \rightarrow \text{pOH} = -\log[\text{OH}^-], \text{pOH} = -\log(1) \xrightarrow{\text{O} \leftarrow \text{H}_2\text{O}} \text{pH} = 14 - 0 = 14$$

امیر مردان (برتر)  $\rightarrow$  علی ازتمار



اسید ماز چوی:

حضرتانه ۳۰ میل مصطفیٰ از اینها و از احمد اسرار

مکالمہ نمبر ۳۰، ۲۰ و ۱۰ ص (سر) می

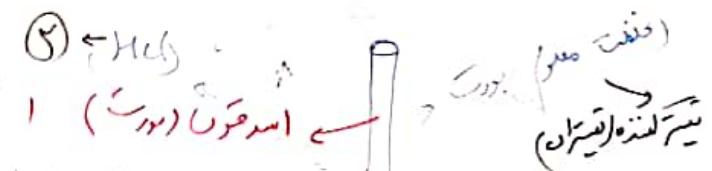
$$\text{قبل از تبدیل ارزش} \rightarrow V_p = Q_{\text{اندیخت}} \rightarrow -\log(H^+) = -\log(\frac{K_w}{[H^+]}) \rightarrow \text{pH} = -\log(K_w) + \log([H^+])$$

$$\text{نقطه هم ارزی} \quad \boxed{\text{ذکر شده میشود}}, C_1 \circ v_i = C_1 -$$

$$y \times F_{\text{m}} = y \times \cancel{F} \rightarrow \cancel{F} = ?$$

۱)  $\text{NaOH}$  بازتری پیرروزه (عکس معلو)

نیم اسون / سرد بازه‌ی خود:



از مولار تیتر نامم  $\text{HCl}$  با  $\text{NaOH}$  ۳۰ ml محلول باز است  
 مقدار زیر باشد صحت  $20, 30, 40, 50$  ml (نمایم)

نقطه از زیست  $V_r = 10 \text{ ml}$   $[OH^-] = \frac{1 \times C}{V_r + V_0}$   $pOH = 14 - pH = 14 - 12,92 = 1,08$

$V_r = 10 \text{ ml}$ ,  $C_1, V_1 = C_2, V_2$   $1 \times V_1 = 1 \times V_2 \rightarrow V_1 = V_2 = 10 \text{ ml}$  باز خود  $pH = 14 - 1,08 = 12,92$

بعد از نقطه از زیست  $V_r = 40 \text{ ml}$   $[H^+] = \frac{1 \times C_1 - 1 \times C_2}{V_0 + V_r} = 10/50 = 0,2 \rightarrow pH = -\log[H^+] = 1,30$