

## QUÍMICA

## PADRÃO DE RESPOSTAS

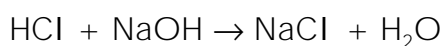
01.



Cloreto de sódio

B)  $N_{\text{HCl}} = 0,1$

$N_{\text{NaOH}} = 0,2$



$n^\circ \text{ eq.} = 0,700 \times 0,1 = 0,07 \text{ eq. H}^+$

$n^\circ \text{ eq.} = 0,300 \times 0,2 = 0,06 \text{ eq. OH}^-$

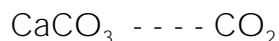
$n^\circ \text{ eq. H}^+ = 0,07 - 0,06 = 0,01 = 10^{-2}$

$[\text{H}^+] = \frac{10^{-2}}{1} = 10^{-2} \text{ mol / L}$

$\text{pH} = -\log 10^{-2} = 2$

02.

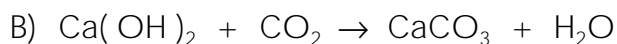
A)  $n = \frac{PV}{RT} = \frac{1,00 \times 2,46}{0,082 \times 300} = \frac{2,46}{24,6} = 0,100 \text{ mols de CO}_2$



$100 \text{ g ---- } 1 \text{ mol}$

$x \text{ g ---- } 0,100 \text{ mol}$

$x = 10,0 \text{ g}$

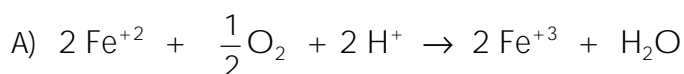


Ligação iônica

- ou

predominantemente iônica

03.



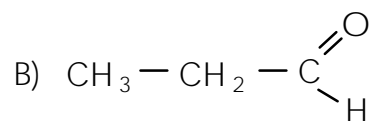
B)  $\Delta E^\circ = 1,23 \text{ V} - 1,82 \text{ V} = -0,59 \text{ V}$

Como a soma algébrica dos potenciais é menor que zero, a reação não é espontânea.

04.

A) 2,2 – dicloro – propanal

2



Por possuir a menor massa molecular.

05.

A)  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

- ou

$\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

Porque o teste trata de uma oxidação branda que somente ocorre com ligações Pi ( $\pi$ ) presentes na estrutura.

B) 1,2 – dimetil – ciclopropano  
ciclopentano