

UNIVERSIDADE FEDERAL DE SERGIPE
CAMPUS PROFESSOR ALBERTO CARVALHO
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA

Storyboard sobre Titulação

Autoria: alunos da 2ª série do Ensino Médio do Centro de Excelência Manoel Messias
Feitosa (Nossa Senhora da Glória – Sergipe)

Nataniele de Jesus Monteiro (Graduanda em Química no *Campus* Professor Alberto
Carvalho)

John Lenon Santos Nascimento (Graduando em Sistemas de Informação no *Campus*
Professor Alberto Carvalho)

Nirly Araujo dos Reis (orientadora do Trabalho de Conclusão de Curso)

Ano: 2018



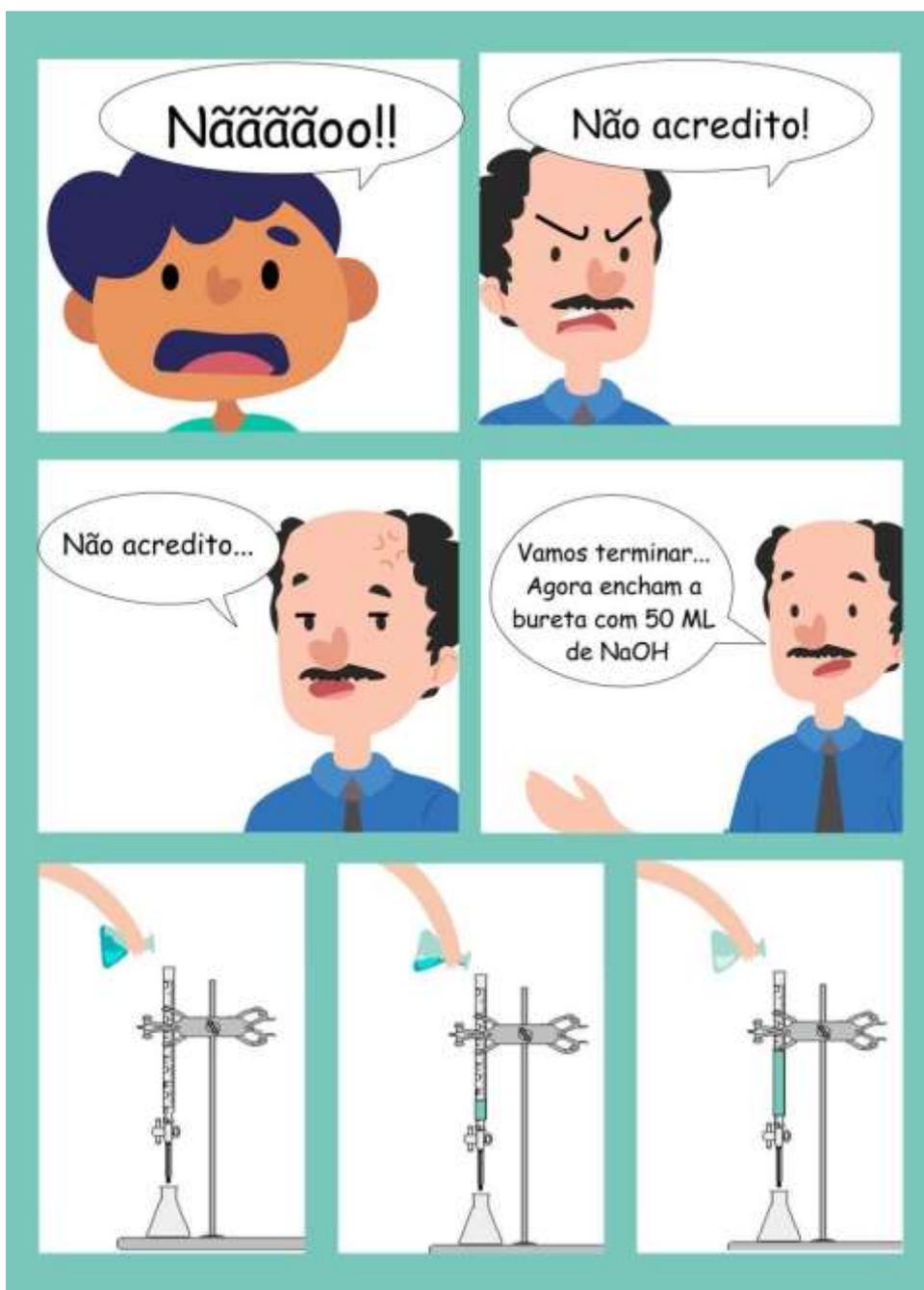
Experimento de titulação













Primeiramente, precisamos saber a concentração do vinagre, que foi fácil. Só foi preciso olhar o rótulo, que dizia conter 4%

A concentração do NaOH, que é nossa base é de 1 mol/L

E pra saber a concentração, apenas foi feita uma regra de 3.

$$\begin{array}{l} 1000 \text{ ml} \text{---} 1 \text{ mol NaOH} \\ 28 \text{ ml} \text{---} x \\ X = \frac{28}{1000} \\ X = 0,028 \text{ mol de NaOH} \end{array}$$

Agora, convertemos isso para gramas.

$$\begin{array}{l} 1 \text{ mol de Vinagre} \text{---} 60 \text{ g de Vinagre} \\ 0,028 \text{---} X \\ X = 1,68 \text{ g} \end{array}$$

E por fim, fazemos outra regra de 3, para averiguar se é verídico os 4% de concentração do vinagre.

$$\begin{array}{l} 1,68 \text{ g} \text{---} 35 \text{ ml Vinagre} \\ x \text{---} 100 \text{ ml Vinagre} \\ 35 x = 168 \\ X = 4,8 \end{array}$$

O nome dessa regra é cálculo estequiométrico

