



**COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS**

Data: \_\_\_/\_\_\_/\_\_\_

Professora: Thamiris Cid

Aluno: \_\_\_\_\_

Volume 7 – página 41

3. Determine o pH e o pOH de um suco de tomate cuja concentração de íons hidrogênio é igual a 0,001 mol/L. Classifique essa solução em meio ácido, neutro ou básico.
4. Uma solução de vinagre apresenta pH = 3. Determine as concentrações dos íons hidrogênio e hidroxila presentes nessa solução.
5. Uma alíquota de água do mar tem pH = 8. Calcule a concentração de íons hidroxila presente nessa amostra e indique se a solução é ácida, neutra ou básica.
6. Calcule o pOH da solução cuja concentração hidrogeniônica é igual a  $8 \cdot 10^{-6}$  mol/L. Classifique-a em meio ácido, neutro ou básico.  
(Dado:  $\log 2 = 0,3$ )
7. Sabendo que o ácido nítrico se ioniza completamente, determine o pH e o pOH de uma solução de  $\text{HNO}_3$  com concentração igual a 0,002 mol/L.