



POP 4 – Calibração do pHmetro

- **EQUIPAMENTOS DE PROTEÇÃO INDIVIDUAL:**
 - Jaleco
 - Luvas
- **EQUIPAMENTOS NECESSÁRIOS:**
 - pHmetro
- **SOLUÇÕES NECESSÁRIAS:**
 - Solução de calibração pH 4,0
 - Solução de calibração pH 7,0
 - Solução de calibração pH 10,0
 - HCl
 - NaOH
 - Pisete de Água Destilada
 - Termômetro

PROCEDIMENTOS PARA CALIBRAÇÃO DE 2 VALORES DE pH:

1. Antes de iniciar a calibração do aparelho, todas as soluções devem ser retiradas da geladeira.
2. Lavar o eletrodo com água destilada e secar gentilmente.
3. Aferir a temperatura, com termômetro, das soluções pH 4,0 e pH 10,0. Obs: Se a solução estiver a temperatura ambiente esta deve ser calibrada para 23°C.
4. Ligar o pHmetro.
5. Pressionar o botão TEMP.
6. Selecionar a temperatura da solução.
7. Pressionar o botão ENTER.
8. Colocar o eletrodo na solução de calibração pH 4,0.
9. Aguardar o valor estabilizar e pressionar o botão STD.
10. Se necessário alterar o pH para 4,0, utilizando as setas do botão STD.
11. Pressionar ENTER.
12. No visor aparecerá a acuidade de calibração (~100%) – Calibração do pH 4,0 está OK.
13. Lavar o eletrodo com água destilada e secar.
14. Aferir a temperatura da solução de pH 10,0. Obs: **Se a temperatura for diferente da solução anterior, seguir os passos 5, 6, 7, novamente.**

15. **Caso a temperatura seja igual**, colocar o eletrodo na solução de pH 10,0 e aguardar o valor estabilizar.
16. Pressionar o botão SLOPE.
17. No visor irá aparecer Set Slope e STD YES.
18. Pressionar ENTER.
19. Se necessário, alterar o pH para 10,0, utilizando as setas do botão SLOPE.
20. Pressionar ENTER.
21. No visor aparecerá STD OK.
22. Pressionar ENTER novamente.
23. No visor será mostrada a acuidade da calibração (~100%) – Calibração 10,0 está OK.
24. Lavar o eletrodo com água destilada e secar gentilmente.
25. Colocar o eletrodo na solução de interesse e aferir o pH.
26. Adicionar gotas de NaOH ou HCl para aumentar ou diminuir o pH da solução de interesse respectivamente. Obs: **Cuidado na adição das soluções para correção do pH, pois dependendo da concentração e volume adicionados, estas podem acarretar uma grande variação do pH da solução de interesse.**