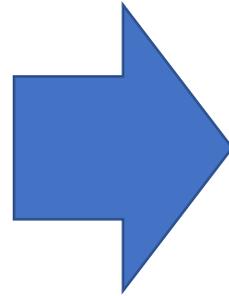


# Determinação Oxigênio Dissolvido em amostra de água

Monitor: Dr. Fernando Henrique do Nascimento

# Lab. 12 - Objetivos



**Amostras de  
água**



**Concentração  $O_2 = ?$**

**Titulometria de  
Óxido-Redução**

**Iodometria**

# Lab.12 - Contexto

**O<sub>2</sub> dissolvido**



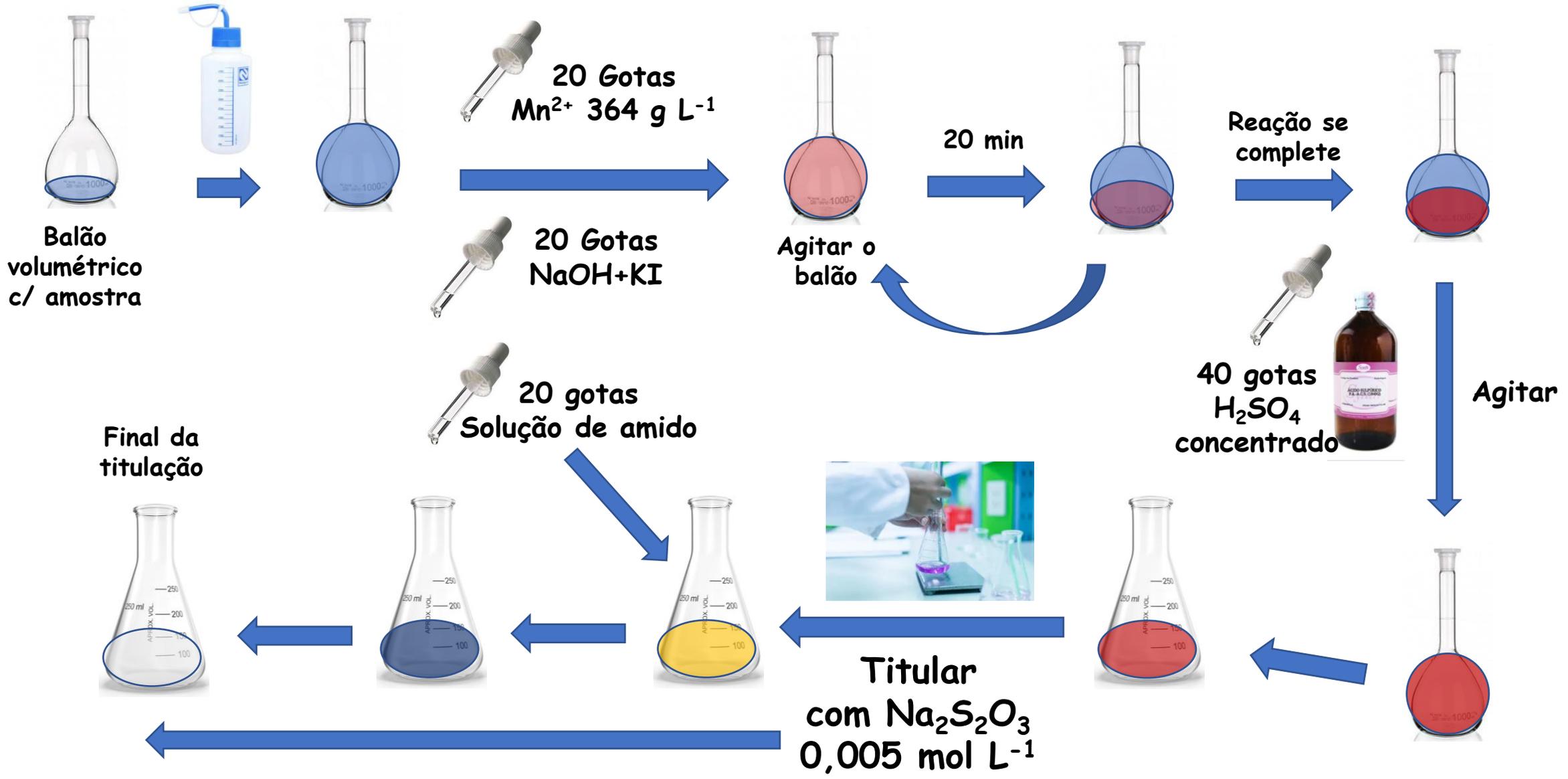
↓ O<sub>2</sub>

↑ DBO

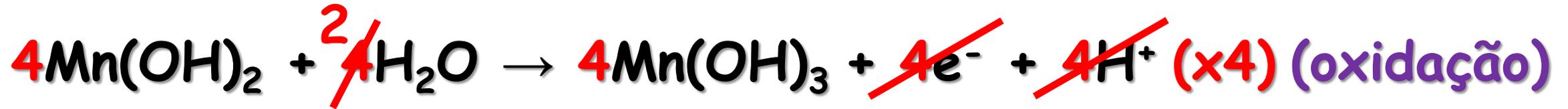
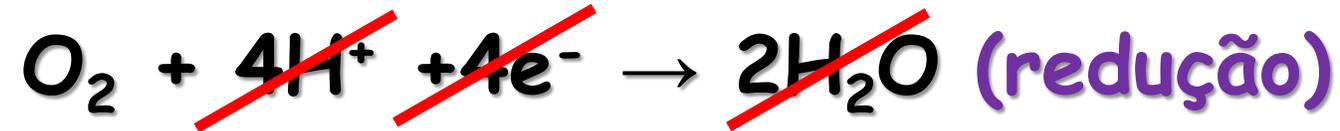


**Eutrofização**

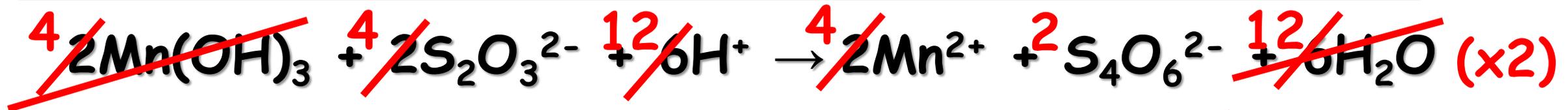
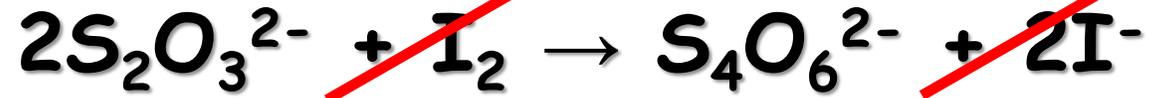
# Lab. 12 - Determinação do $O_2$ dissolvido na amostra



## Lab. 12 - Reações envolvidas



# Lab. 11 - Balanceamento - Padronização do $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$



# Lab. 12 - Cálculos

## Determinação de oxigênio dissolvido

Concentração em massa por volume ( $m v^{-1}$ )

$$C_{O_2} = \frac{g}{L}$$

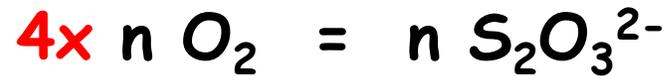
Massa Molar

$$C_{O_2} = \frac{\cancel{\text{mol}}}{L} \times \frac{g}{\cancel{\text{mol}}}$$

$\text{mol L}^{-1}$



No ponto estequiométrico:



$$4x \ (C_{O_2} \times V_{O_2}) = (C_{S_2O_3^{2-}} \times V_{S_2O_3^{2-}})$$

Volume do balão volumétrico (mL)

$0,005 \text{ mol L}^{-1}$

Volume real da bureta (azul → incolor) (mL)