

Aula 37
 Rev. op. 07
 QUI
 RECIPIOS
 QUÍMICA

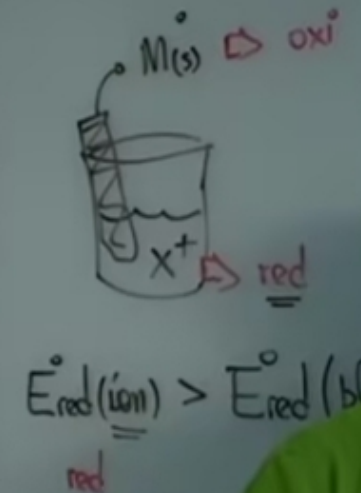


Figura 1. Representação dos testes.

| Teste | Composição química da placa metálica | Solução aquosa |
|--------------------|--------------------------------------|----------------------------------|
| Zinco (Zn) | | $\text{FeSO}_4(\text{aq})$ |
| Cobre (Cu) +0,34 | | $\text{ZnSO}_4(\text{aq})$ 0,76 |
| Ferro (Fe) -0,44 | | $\text{AgNO}_3(\text{aq})$ +0,80 |
| Prata (I Ag) +0,80 | | $\text{CuSO}_4(\text{aq})$ +0,34 |
| Estanho (Sn) | | $\text{FeSO}_4(\text{aq})$ |

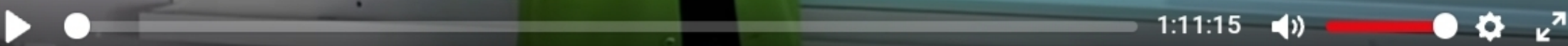
Considere as

- I. O lítio m
- II. O cátion Cu^{2+} .
- III. O zinco zinco e chu

Quais estão

- a) Apenas I
- b) Apenas I

...uir referentes ao potencial



REVISÃO AP-17

Nota:

Conteúdos abordados: - Potencial eletroquímico; - Pilhas e proteção de metais à corrosão; - Eletrólise; - Radioatividade; - Introdução à Química Orgânica; - Hidrocarbonetos; - Funções orgânicas.