

Actividade Experimental nº 6

Será que os metais também reagem?

Porque é que os metais “enferrujam”? Nesta experiência vais estudar algumas das reacções químicas que ocorrem com metais.

Antes de começares a realizar a actividade deves verificar se tens todo o material e reagentes necessários (coloca um visto no respectivo quadrado).

O trabalho laboratorial envolve sempre alguns riscos por isso tem cuidado com o manuseamento do material e dos reagentes. Na tabela apropriada verifica os principais cuidados que deves ter. Se tiveres dúvidas, chama o teu monitor!

Material

- ✓ Capa plástica ;
- ✓ Folha de laboratório ;
- ✓ Três pipetas de transferência ;
- ✓ Vareta ;
- ✓ Limalhas de ferro ;
- ✓ Pedacos de cobre ;
- ✓ Pedacos de zinco .

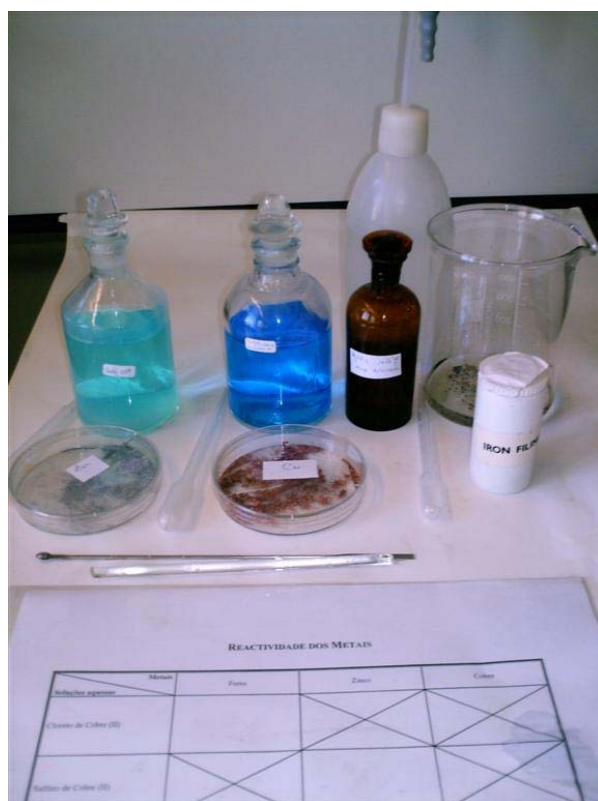
Reagentes

Soluções aquosas $0,1 \text{ mol dm}^{-3}$ de:

- ✓ Nitrato de prata ;
- ✓ Sulfato de cobre (II) ;
- ✓ Cloreto de cobre (II) .

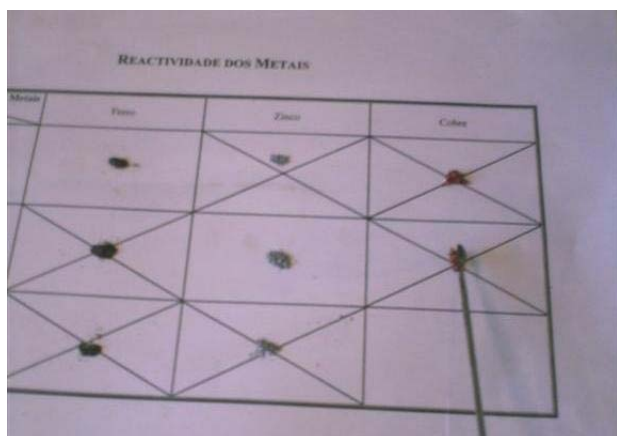
Precauções/segurança

- Nitrato de prata: R: 8-34; S: 26-36/37/39-45.
- Sulfato de cobre (II): R: 22-36/38; S: 22-24.
- Cloreto de cobre (II): R: 20/22-36/37/38; S: 2

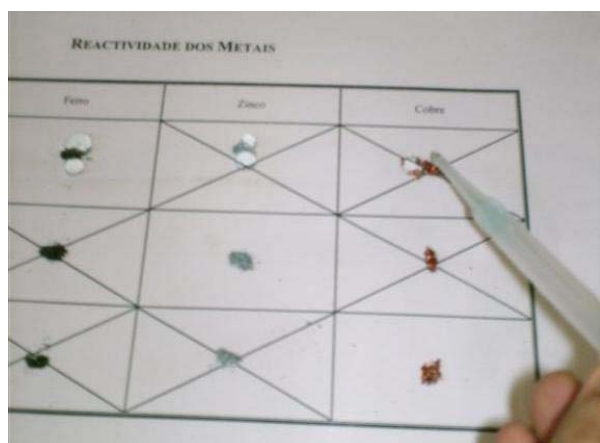


Procedimento

Nesta experiência vais adicionar a cada metal diferentes soluções e observar o que ocorre.



Coloca em cada célula 1 microespátula do metal indicado na coluna



Coloca em cada célula 1 gota da solução indicada na linha.

Conforme indica a figura, transfere os resíduos das misturas para o gobelé dos restos.

Regista na folha de laboratório os resultados obtidos.



Apresenta as tuas conclusões:

Reactividade dos metais

Metals Soluções aquosas	Ferro	Zinco	Cobre
Cloreto de cobre(II)			
Sulfato de cobre(II)			
Nitrato de prata			