

## Actividade Experimental nº 2

### Reacções químicas de precipitação

*Nestas experiências vais misturar diferentes soluções e observar o que acontece. Parece magia, mas os químicos sabem explicar o que acontece...*

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

- ✓ Vareta
- ✓ Capa de plástico e folha de laboratório
- ✓ Pipetas de transferência
- ✓ Esguicho de água

### Reagentes

- ✓ Hidróxido de sódio (NaOH)
- ✓ Nitrato de prata (AgNO<sub>3</sub>)
- ✓ Amoníaco (NH<sub>3</sub>)
- ✓ Cloreto de cobre(II) (CuCl<sub>2</sub>)
- ✓ Sulfato de ferro(II) (FeSO<sub>4</sub>)



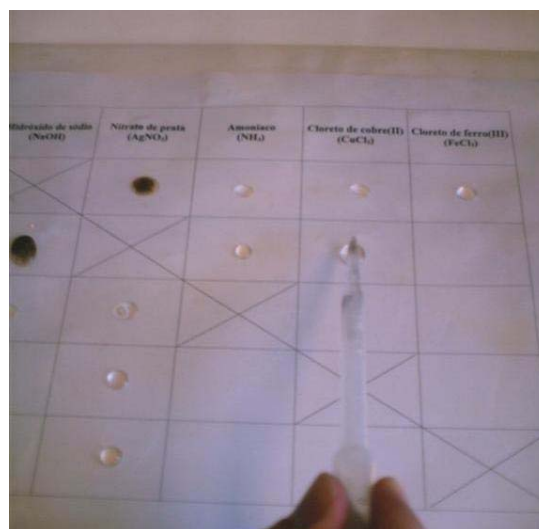
## Precauções/segurança

- Hidróxido de sódio (NaOH): R35, S26, S37, S49; S45.
- Nitrato de prata (AgNO<sub>3</sub>): R22, R34, R36, R37, R38, S36, S37, S38, S26, S45.
- Amoníaco (NH<sub>3</sub>): R10, R23; R34, R50, S9, S16, S26, S36, S37, S39, S45, S61.
- Cloreto de cobre(II) (CuCl<sub>2</sub>): R22, R37, R38; R41, S26, S28, S37, S39, S45.
- Sulfato de ferro(II) (FeSO<sub>4</sub>): R22, R36, R37, R38, S26, S36.

## Procedimento:

Nesta experiência vais misturar em cada célula da folha de laboratório duas soluções diferentes e observar o que ocorre. Tens que realizar várias operações, como se ilustra nas figuras que se seguem.

- Coloca em cada célula uma gota da solução indicada na correspondente linha.
- Coloca outra gota da solução indicada na correspondente coluna.



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

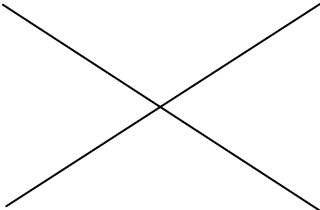
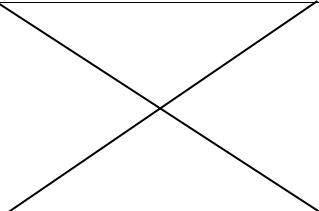
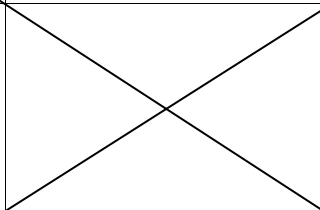
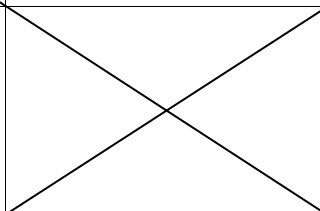
Regista na folha de laboratório os resultados que obtiveste.

Terão ocorrido reacções em todas as misturas? Porquê?

---

---

---

<b>Solução</b>	<b>Hidróxido de sódio (NaOH)</b>	<b>Nitrato de prata (AgNO<sub>3</sub>)</b>	<b>Amoníaco (NH<sub>3</sub>)</b>	<b>Cloreto de cobre(II) (CuCl<sub>2</sub>)</b>	<b>Sulfato de ferro(II) (FeSO<sub>4</sub>)</b>
<b>Hidróxido de sódio (NaOH)</b>					
<b>Nitrato de prata (AgNO<sub>3</sub>)</b>					
<b>Amoníaco (NH<sub>3</sub>)</b>					
<b>Cloreto de cobre(II) (CuCl<sub>2</sub>)</b>					
<b>Sulfato de ferro(II) (FeSO<sub>4</sub>)</b>					