

AGRUPAMENTO



ESCOLAS de MAFRA



## MINI-FICHA DE CIÊNCIAS FÍSICO-QUÍMICAS

Nome: \_\_\_\_\_ Nº: \_\_\_\_\_

Ano: 8º Turma: \_\_\_\_\_ Data: \_\_\_\_ / 04 / 2009

Professora: \_\_\_\_\_ Ano lectivo: 2008/2009

(Prof.ª. Anabela Ribeiro)



❶ Uma solução A, incolor, torna carmim a fenolftaleína. Quando se adiciona a A uma solução B, também incolor, desaparece a cor carmim.

De acordo com estas observações, **completa** correctamente as frases:

I – A **solução A** é \_\_\_\_\_, enquanto a **solução B** é \_\_\_\_\_.

II – À medida que se adiciona **B**, a **solução A** vai-se tornando menos \_\_\_\_\_.

III – A mistura final das duas soluções pode ser \_\_\_\_\_ ou \_\_\_\_\_.

❷ As abelhas, quando picam, injectam ácido na nossa pele. **Qual** dos seguintes materiais utilizarías para tratar a picada de abelha? **Justifica a tua resposta.**

A- Vinagre, que contém ácido acético.

B- Pasta dentífrica que possui substâncias de carácter químico básico.

---

③ Tem em atenção as equações de palavras que se seguem que representam reacções de ácido-base e de precipitação.

a) **Completa-as** correctamente.

A- Ácido sulfúrico ( ) + hidróxido de sódio ( )  $\longrightarrow$  \_\_\_\_\_ ( ) + \_\_\_\_\_ ( )

B- \_\_\_\_\_ ( ) + \_\_\_\_\_ ( )  $\longrightarrow$  nitrato de magnésio ( ) + \_\_\_\_\_ ( )

C- Ácido clorídrico ( ) + \_\_\_\_\_ ( )  $\longrightarrow$  \_\_\_\_\_ de cálcio ( ) + \_\_\_\_\_ ( )

D- Sulfato de sódio ( ) + nitrato de prata ( )  $\longrightarrow$  \_\_\_\_\_ ( ) + \_\_\_\_\_ ( )

E- Cloreto de lítio ( ) + hidróxido de sódio ( )  $\longrightarrow$  nitrato de \_\_\_\_\_ ( ) + \_\_\_\_\_ de chumbo ( )

F- \_\_\_\_\_ ( ) + \_\_\_\_\_ ( )  $\longrightarrow$  carbonato de cálcio ( ) + nitrato de potássio ( )

G- Sulfato de amónio ( ) + nitrato de \_\_\_\_\_ ( )  $\longrightarrow$  \_\_\_\_\_ ( ) + \_\_\_\_\_ de chumbo ( )

**Nota:** Os nitratos são solúveis.

④ A reacção entre duas soluções, da qual resulta um sólido insolúvel, designa-se por \_\_\_\_\_, e o sólido nela formado chama-se \_\_\_\_\_.