



Escola eb2,3 de Mafra

FICHA DE TRABALHO

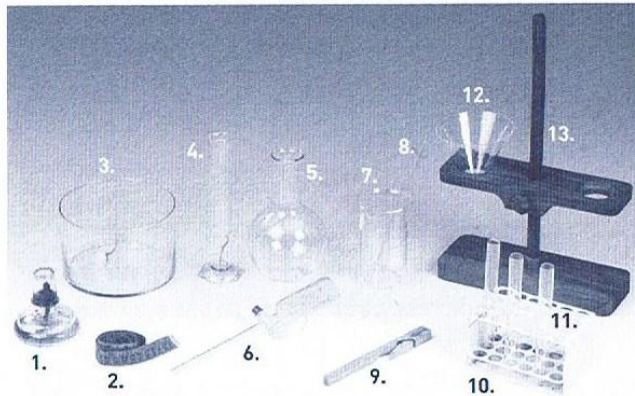
7º ano

Disciplina: Ciências Físico-Químicas

Profª. Anabela Ribeiro

Nome do aluno: _____ Turma: _____

1. Identifica o material de laboratório apresentado na figura.



- | | |
|-----------|------------|
| 1 - _____ | 8 - _____ |
| 2 - _____ | 9 - _____ |
| 3 - _____ | 10 - _____ |
| 4 - _____ | 11 - _____ |
| 5 - _____ | 12 - _____ |
| 6 - _____ | 13 - _____ |
| 7 - _____ | |

2. Identifica o significado de cada um dos sinais de perigo.



A - _____



C - _____



E - _____



B - _____



D - _____

a) Refere as precauções que deves tomar com um produto que contenha o símbolo B no seu rótulo.

3. **Assinala** como **verdadeiras** (V) ou **falsas** (F) as seguintes frases corrigindo as últimas, de forma que constituam algumas regras de segurança no laboratório.

A – Nunca cheires directamente uma substância.

B – Nunca mistures substâncias sem o conhecimento do professor.

C – Deves encher o tubo de ensaio até cima antes de ser aquecido.

D – Força a introdução de uma rolha num material de vidro.

E – Não coloques recipientes nas chamas quando esses não foram produzidos para o efeito.

4. **Classifica** os materiais que se seguem em naturais ou manufacturados. **Assinala** com um **X**.

Material	Natural	Manufacturado
Vidro		
Rocha		
Água gaseificada		
Cadeira		
Oxigénio		
Plástico		
Proteína		

5. Do conjunto de materiais apresentados, **agrupa-os** em substâncias e em mistura de substâncias.

Oxigénio	Xarope	Tinta permanente	Ouro comercial
Sangue	Cloro	Areia	Bolo

Substâncias: _____

Mistura de substâncias: _____

6. **Selecciona** entre as misturas seguintes as homogéneas, heterogéneas ou coloidais.

Água e álcool	Maionese	logurte	Gás natural
Tintura de iodo	Vinagre e azeite	Aço	Perfume
Leite com cereais	Aliança de ouro	Queijo	Água e petróleo

Misturas homogéneas: _____

Misturas heterogéneas: _____

Misturas coloidais: _____

7. **Diz** qual a **composição qualitativa** das seguintes soluções:

a) Mistura de 5g de açúcar e 100cm^3 de água.

b) Mistura de 50g de açúcar e 50cm^3 de água.

c) Mistura de 10cm^3 de água e 20cm^3 de álcool.

d) Mistura de 10cm^3 de água e 2cm^3 de álcool.

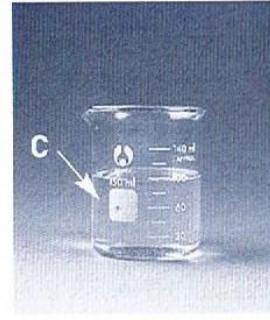
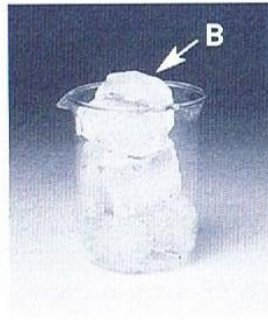
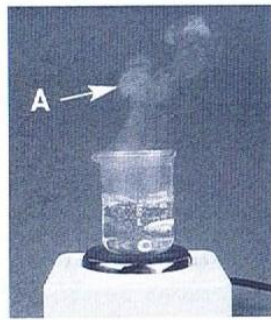
8. **Calcula** a **composição qualitativa** das seguintes soluções, em g/dm^3 :

a) 20g de hidróxido de sódio dissolvido em 20dm^3 de água.

b) 5g de sulfato de cobre dissolvido em 50cm^3 de água.

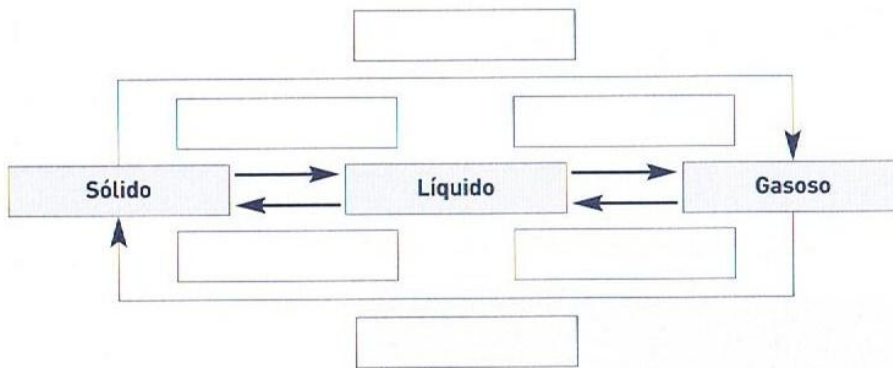
9. Que volume de uma solução de cloreto de sódio em água, de composição quantitativa $0,1\text{g/dm}^3$, contém 5g de soluto?

10. Indica o estado físico.



A - _____ B - _____ C - _____

11. O esquema seguinte representa as mudanças de estado físico da matéria. **Completa** o esquema.



 BOM TRABALHO