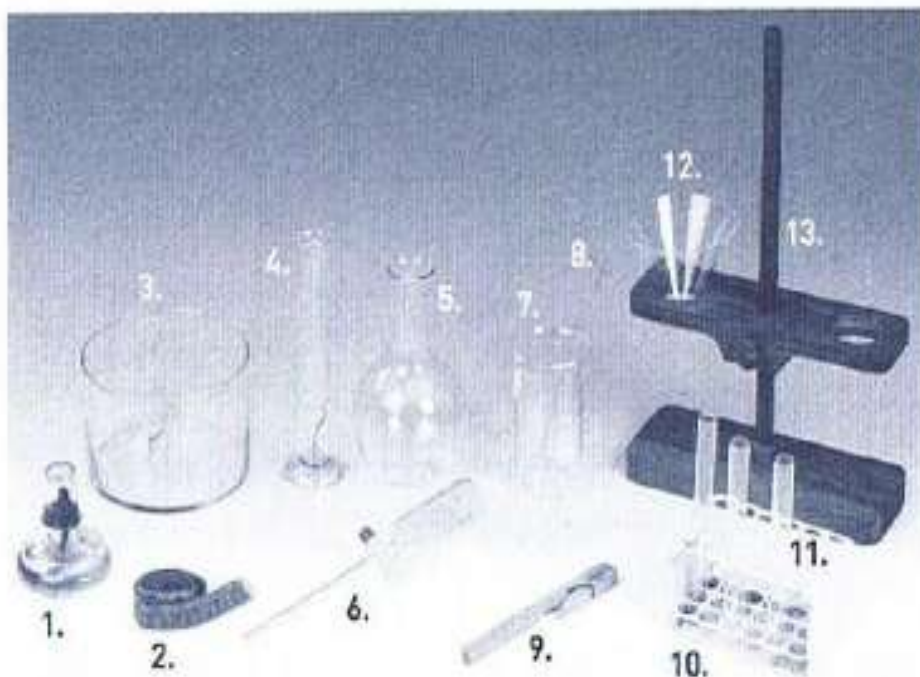


CASA DA AULA - CENTRO DE EXPLICAÇÕES

CFQ 7º Ano – Ficha Formativa – Segurança e Materiais de Laboratório

Nome: _____ Data: ____/____/____

1. Identifica o material de laboratório apresentado na figura.



1 - _____

2 - _____

3 - _____

4 - _____

5 - _____

6 - _____

7 - _____

8 - _____

9 - _____

10 - _____

11 - _____

12 - _____

13 - _____

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	Iogurte	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.

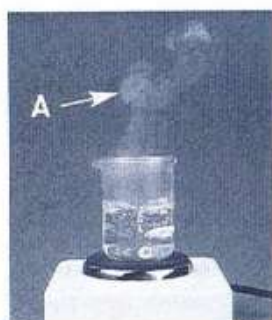
8. **Calcula a composição qualitativa das seguintes soluções, em g/dm³:**

a) 20g de hidróxido de sódio dissolvido em 20dm³ de água.

b) 5g de sulfato de cobre dissolvido em 50cm³ de água.

9. **Que volume de uma solução de cloreto de sódio em água, de composição quantitativa 0,1g/dm³, contém 5g de soluto?**

10. **Indica o estado físico.**



A - _____

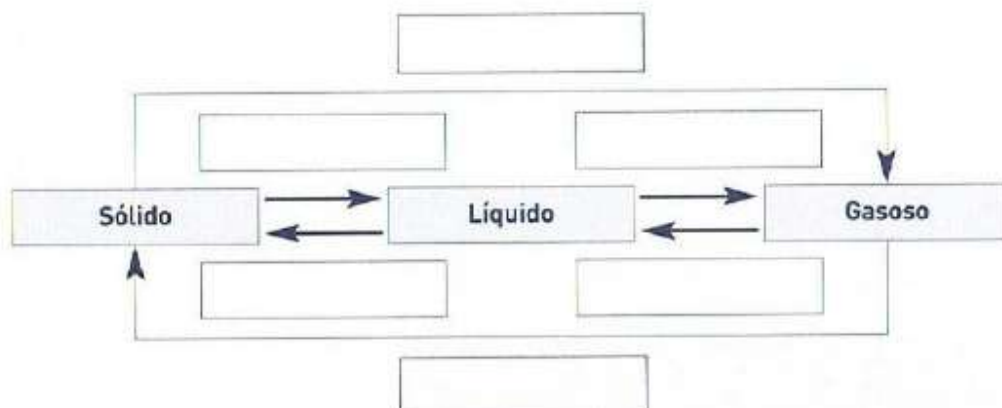


B - _____



C - _____

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



 **BOM TRABALHO**