

AGRUPAMENTO



ESCOLAS de MAFRA



MINI-FICHA DE CIÊNCIAS FÍSICO-QUÍMICAS

Nome: \_\_\_\_\_ Nº: \_\_\_\_\_

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

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

(Profª. Anabela Ribeiro)



❶ Considera a seguinte reacção química:

“O carbono reage com o oxigénio, originando dióxido de carbono”.

a) Escreve a **equação de palavras** que traduz a reacção acima descrita.

b) Identifica os reagentes e os produtos da reacção.

c) Esta reacção química é uma combustão? Justifica. \_\_\_\_\_

❷ Considera a transformação traduzida pela seguinte equação de palavras:

magnésio<sub>(s)</sub> + oxigénio<sub>(g)</sub> —————> óxido de magnésio<sub>(s)</sub>

a) Trata-se de uma transformação química ou física? **Justifica.** \_\_\_\_\_

AGRUPAMENTO



ESCOLAS de MAFRA



MINI-FICHA DE CIÊNCIAS FÍSICO-QUÍMICAS

Nome: \_\_\_\_\_ Nº: \_\_\_\_\_

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

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

(Profª. Anabela Ribeiro)



❶ Considera a seguinte reacção química:

“O carbono reage com o oxigénio, originando dióxido de carbono”.

b) Escreve a **equação de palavras** que traduz a reacção acima descrita.

c) Identifica os reagentes e os produtos da reacção.

d) Esta reacção química é uma combustão? Justifica. \_\_\_\_\_

❷ Considera a transformação traduzida pela seguinte equação de palavras:

magnésio<sub>(s)</sub> + oxigénio<sub>(g)</sub> —————> óxido de magnésio<sub>(s)</sub>

a) Trata-se de uma transformação química ou física? **Justifica.** \_\_\_\_\_

b) Completa correctamente a frase que se segue:

O magnésio, no estado \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ com o oxigénio, no estado \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ óxido de magnésio, no estado \_\_\_\_\_.

3 Na tabela seguinte encontra-se o valor de pH de várias soluções:

Solução	A	B	C	D	E	F	G
pH	11	5	2	13	7	4	9

a) Indica o carácter químico destas soluções. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

b) Qual é a solução mais ácida? \_\_\_\_\_

c) Qual é a solução mais básica? \_\_\_\_\_

d) De todas as soluções, escolhe uma que torna carmim a fenolftaleína. \_\_\_\_\_

e) Quais as soluções que tornam vermelho o tornesol? \_\_\_\_\_

b) Completa correctamente a frase que se segue:

O magnésio, no estado \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ com o oxigénio, no estado \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ óxido de magnésio, no estado \_\_\_\_\_.

3 Na tabela seguinte encontra-se o valor de pH de várias soluções:

Solução	A	B	C	D	E	F	G
pH	11	5	2	13	7	4	9

a) Indica o carácter químico destas soluções. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

b) Qual é a solução mais ácida? \_\_\_\_\_

c) Qual é a solução mais básica? \_\_\_\_\_

d) De todas as soluções, escolhe uma que torna carmim a fenolftaleína. \_\_\_\_\_

e) Quais as soluções que tornam vermelho o tornesol? \_\_\_\_\_