

Nome: _____. Apelidos: _____ -

PUNTOS	
TOTAL	25

Contesta as preguntas no espazo que se deixa. Podes usar as fichas de traballo de clase e a táboa periódica para resolver as cuestións. Está permitido o uso da calculadora, non o do móbil.

1. Preguntas de resposta curta: **(6 puntos)**

a) Que teñen en común os elementos que están no mesmo grupo na táboa periódica?

b) Unha reacción química é un proceso por el que unhas sustancias, chamadas _____

transfórmanse noutras que denominamos _____

c) Para diferenciar algúns gases, como CO₂, O₂ e H₂ podemos facer a proba de achegarlles un misto (cerilla) cunha chama. Que lle sucede ao H₂ neste caso?

d) A frase "A suma da masa dos reactivos é igual á suma da masa dos produtos" correspóndese con _____

e) A electrolisis da auga é un tipo de cambio _____ e a evaporación da auga é un

cambio de tipo _____

f) A sublimación do Iodo (Yodo) é un tipo de cambio _____ e a fermentación das uvas para producir viño é un cambio de tipo _____

2. Completa a táboa seguinte: **(4 puntos)**

ELEMENTO	Nº ATÓMICO (Z)	Nº MÁSCICO (A)	PROTÓNS (p ⁺)	ELECTRÓNS (e ⁻)	NEUTRÓNS (n)	NOME
Be	4	9				
O	8	18				
Ca	20	42				
Fe	26				30	

3. Indica cantos átomos de cada elemento forman os compostos seguintes. **(2 puntos)**

a) H_2O_2

b) BaF_2

c) H_2CO_3

d) $\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$

4. Calcula as masas moleculares dos compostos seguintes: **(3 puntos)**

a) BaF_2

b) H_2CO_3

c) $\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$

5. Calcula cantos moles haberá en: **(3 puntos)**

a) 17,5 gramos de BaF_2

b) 12,4 gramos de H_2CO_3

c) 7,6 gramos de FeSO_4

6. Supoñendo que dispoñemos dunha disolución de concentración 1 mol/litro, calcula cantos moles de BaF_2 debemos pesar para preparar unha disolución do seguinte volume: **(3 puntos)**

a) 100 mL

b) 0,50 L

c) 250 mL

7. Temos un matraz aforado con 200 mL dunha disolución de 1 mol/ litro de FeSO_4 . **(2 ptos)**

a) Calcula o número de moles de FeSO_4 . que temos no matraz.

b) Calcula os gramos de FeSO_4 que debemos pesar para obter os moles anteriores.

8. Axusta as seguintes reaccións: **(2 ptos)**

