

**NOMBRE: SOLUCIONADO**

**CURSO: 4º A**

**FECHA: 01/02/2012**

**FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO // RECUPERACIÓN 1ª EVALUACIÓN.**

TEMA 1. FORMULACIÓN INORGÁNICA Y CÁLCULOS QUÍMICOS.

TEMA 2. REACCIONES QUÍMICAS.

TEMA 3. EL ÁTOMO Y SUS ENLACES.

**NORMAS GENERALES**

- Escriba a bolígrafo.
- No utilice ni t́pex ni lápiz.
- Si se equivoca tache.
- Si no tiene espacio suficiente utilice el dorso de la hoja.
- Evite las faltas de ortografía.
- Lea atentamente las preguntas antes de responder.
- Todas las preguntas tienen señalada la puntuación que les corresponde.
- Se puede utilizar la calculadora.
- El examen está valorado en 10 puntos.

**CRITERIOS DE CALIFICACIÓN**

- Se plantearán al alumno cuestiones y problemas. Se requerirá un correcto planteamiento de la cuestión planteada, así como la realización de dibujos o esquemas, ajustes de ecuaciones etc.; que ayuden a una mejor comprensión de las cuestiones planteadas descontando hasta un 50% de la nota de la cuestión planteada, si no se cumplen los criterios anteriores.
- Se descontará de la cuestión un 25% de la nota si el alumno no indica las unidades o estas son incorrectas.
- Se descontará nota por las faltas de ortografía, **hasta un máximo de 2 puntos,** medio punto por falta.

**CALIFICACIÓN**

### CUESTIÓN 1

#### Averigua a cuántos gramos equivale:

a) 200 L de gas dióxido de azufre medidos a 25°C y 840 mmHg de presión.

Datos: S=32; O=16; R=0,082 atm.L.mol<sup>-1</sup>.K<sup>-1</sup>; 1 atm =760 mmHg. **(1 punto)**

b) 4,82.10<sup>24</sup> moléculas de gas oxígeno. A(O)=16

**(1 punto)**

a) SO<sub>2</sub> =dióxido de azufre

$$Mm(SO_2) = A(S) + 2.A(O) = 32 + 2.16 = 64u$$

Presión: p=840 mmHg. Debe expresarse en atmósferas.

$$840 \text{ mmHg} \times \frac{1 \text{ atm}}{760 \text{ mmHg}} = 1,105 \text{ atm}$$

Temperatura: T=25°C=298,15 K;

Volumen V=200 L

Ecuación del gas ideal: p.V=n.R.T

$$(1,105).(200) = n.(0,082).(298,15)$$

$$n = 9,04 \text{ moles}$$

Finalmente se averiguan los gramos ya que:

$$\text{moles} = \frac{\text{gramos}}{Mm} \Rightarrow 9,04 = \frac{x}{64} \Rightarrow x = 578,67 \text{ g}$$

b) Mm(O<sub>2</sub>)=2 x 16=32 u

$$1 \text{ mol} \text{ ----- } 6.10^{23} \text{ moléculas}$$

$$X \text{ ----- } 4,82.10^{24} \text{ moléculas}$$

$$X = 8,03 \text{ moles}$$

$$\text{moles} = \frac{\text{gramos}}{Mm} \Rightarrow 8,03 = \frac{x}{32} \Rightarrow x = 257,067 \text{ g}$$

**CUESTIÓN 2.**

- a) Formula los tres ácidos siguientes: ácido clorhídrico, ácido sulfúrico y ácido nítrico. **(0,5 puntos)**
- b) Formula las bases siguientes: Hidróxido de calcio, amoníaco y hidróxido de aluminio. **(0,5 puntos)**
- c) Cita al menos dos características que diferencie a un ácido de una base. **(1 punto)**

a)  $HCl$  = ácido clorhídrico

$H_2SO_4$ =ácido sulfúrico

$HNO_3$ =ácido nítrico

b)  $Ca(OH)_2$ =hidróxido de calcio

$NH_3$  = amoníaco

$Al(OH)_3$ =hidróxido de aluminio

c) Los ácidos reaccionan con los metales produciendo hidrógeno gas ( $H_2$ ) mientras que las bases no lo hacen.

Los ácidos tienen sabor agrio como el limón y las bases no, tienen sabor amargo.

**CUESTIÓN 3**

Completa la tabla siguiente razonando la respuesta:

<u>ELEMENTO</u>	<u>SÍMBOLO</u>	<u>Z</u>	<u>n</u>	<u>A</u>	<u>nº electrones</u>
.....	${}_{27}Co$	...	...	<b>60</b>	...
.....	${}_{38}^{90}Sr$	...	...	...	...
.....	${}^{235}U$	...	<b>143</b>	...	...
---	${}_{11}^{23}Na$	---	---	---	---

**(2p)**

<u>ELEMENTO</u>	<u>SÍMBOLO</u>	<u>Z</u>	<u>N</u>	<u>A</u>	<u>nº electrones</u>
Cobalto	${}_{27}Co$	27	33	60	27
Estroncio	${}_{38}^{90}Sr$	38	52	90	38
Uranio	${}^{235}U$	92	143	235	92
Sodio	${}_{11}^{23}Na$	11	12	23	11

#### CUESTIÓN 4

A) Halla la composición centesimal del carbonato de potasio.

$$C=12u; O=16u; K=39 u \quad \text{( 1 punto)}$$

B) Un compuesto está formado por un 42,86% de carbono y un 57,14% de oxígeno. Halla la fórmula del compuesto y nómbralo.

$$A(C)=12u; A(O)=16u. \quad \text{( 1 punto)}$$

a) El carbonato de potasio es  $K_2CO_3$

$$Mm=2(39)+12+3(16)=138 \text{ g/mol}$$

$$\% K = \frac{2(39)}{138} \times 100 = 56,52\% K$$

$$\% C = \frac{1(12)}{138} \times 100 = 8,70\% C$$

$$\% O = \frac{3(16)}{138} \times 100 = 34,78\% O$$

b) 42,86% de carbono = 42,86 gr de C en 100 g

57,14% de oxígeno=57,14 gr de O en 100 g

$$\text{moles } C = \frac{42,86}{12} = 3,57 \text{ moles } C$$

$$\text{moles } O = \frac{57,14}{16} = 3,57 \text{ moles } O \Rightarrow C_{3,57}O_{3,57}$$

$$C_{\frac{3,57}{3,57}}O_{\frac{3,57}{3,57}} = CO \text{ monóxido de carbono}$$

**CUESTIÓN 5**

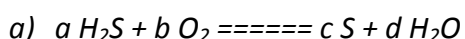
Se queman 85 gramos de ácido sulfhídrico (sulfuro de dihidrógeno) en atmósfera de oxígeno, según la reacción:



a) Escribe y ajusta la reacción química UTILIZANDO EL MÉTODO ALGEBRAICO. (1 punto)

b) Halla los gramos y los moles de agua que se obtienen. (1 punto)

Datos: S=32u; H=1u; O=16 u



Hidrógeno:  $2.a = 2.d$

Azufre:  $a.1 = c$

Oxígeno:  $2.b = d$

Si  $a=1$ ;  $d=1$ ;  $c=1$  y  $b=1/2$ . La reacción queda ajustada como:

b)

	$H_2S$	+	$\frac{1}{2} O_2$	→	$S$	+	$H_2O$
Gramos:	85						
Mm	34					18	
Moles:	2,5					X	
	1 mol $H_2S$	-----			1 mol $H_2O$		
	2,5 moles $H_2S$	-----			X mol $H_2O$		

$X = 2,5$  moles de  $H_2O$

Finalmente:

$moles = \frac{Gramos}{Mm} \Rightarrow 2,5 = \frac{Gramos}{18} \Rightarrow Gramos = 45 \text{ g } H_2O$