

NOMBRE: _____ GRUPO: 3º __

FÍSICA-QUÍMICA 3º DE ESO

EXAMEN TEMA 5: REACCIONES QUÍMICAS

TEORÍA

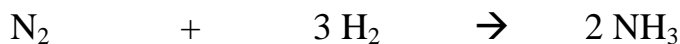
1. (1 pto) Indica si los siguientes cambios son físicos o químicos. Sólo se admite un fallo.
 - a. Calentamos un trozo de hielo y se derrite.
 - b. Disolvemos sal común en agua.
 - c. Calentamos azúcar hasta que se convierte en caramelo.
 - d. Quemamos carbón en una barbacoa.
2. 1 gramo de hidrógeno reacciona con 8 gramos de oxígeno y se forma agua.
 - a. (1 pto) ¿Qué dice la Ley de Lavoisier? Aplícala en este ejemplo.
 - b. (1 pto) ¿Qué dice la Ley de Proust? Aplícala en este ejemplo.
3. (1 pto) ¿Cuántas moléculas hay en un mol?
4. (1 pto) ¿Qué volumen ocupa un mol de un gas, en condiciones normales?

PROBLEMAS

5. (1 pto) Completa la tabla. Datos: C = 12 O = 16

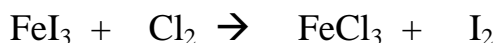
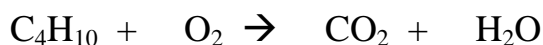
	Moles	Masa	Volumen	Densidad	Moléculas
CO ₂			44'8 litros		

6. (1'5 pto) Interpreta la siguiente reacción química, completando la tabla (todos son gases). Datos: N = 14 H = 1



Moles			
Gramos			
Litros			

7. (1 pto) Ajusta las siguientes reacciones:



8. (1'5 pts) A partir de los datos de la siguiente tabla, realiza los cálculos que se piden:



<i>Moles</i>	<i>1</i>	<i>1</i>	<i>1</i>
<i>Gramos</i>	<i>100</i>	<i>44</i>	<i>56</i>
<i>Litros</i>	<i>-</i>	<i>22'4</i>	<i>-</i>

- Calcula cuántos gramos de CaO (cal) se obtienen a partir de 2 kg de carbonato de calcio (CaCO_3)
- Calcula cuántos moles de CaO se obtienen a partir de la misma cantidad.
- Calcula cuántos litros de CO_2 se obtienen a partir de la misma cantidad.