

EJ1	EJ2	EJ3	EJ4	EJ5	TOTAL	ESCRITO	ORAL	FALLO

- 1) DETERMINA EL NÚMERO DE MOLÉCULAS O ÁTOMOS DE CADA UNA DE LAS SUSTANCIAS PRESENTES EN CADA UNO DE LOS RECIPIENTES:

RECIPIENTE 1: 139,0 g DE ÁCIDO FÓRMICO (CH_2O_2)

RECIPIENTE 2: 0,058 MOL DE TITANIO

RECIPIENTE 3: 2,44 L DE METANO (CH_4)

- 2) NOS PODEMOS PREPARAR UN BUEN REFRESCO PONIENDO EN UN VASO GRANDE 4g DE CAFÉ SOLUBLE DESCAFEINADO, 20g DE AZÚCAR Y AGUA HASTA COMPLETAR LOS 200ml. SÓLO FALTA REVOLVER Y COLOCAR UNA HORA EN LA HELADERA. SI LA FÓRMULA MOLECULAR DEL AZÚCAR (SACAROSA) ES $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$, CALCULA LA CONCENTRACIÓN DE AZÚCAR EN LA SOLUCIÓN EN g/L y EN MOLARIDAD.

- 3) UN TIPO DE GRANADAS LACRIMÓGENAS UTILIZAN TETRACLORURO DE TITANIO (TiCl_4), UN LÍQUIDO QUE REACCIONA CON EL AGUA DEL AIRE HÚMEDO, PRODUCIENDO HCl , UN GAS IRRITANTE Y TiO_2 , UN SÓLIDO RESPONSABLE DEL HUMO BLANCO.



PARA QUE SE FORMEN 120g DE HCl

- a) QUÉ CANTIDAD QUÍMICA DE AGUA DEBE REACCIONAR?
b) QUÉ MASA DE TiCl_4 HA DE CONSUMIRSE?

- 4) I) FORMULA LOS SIGUIENTES HIDROCARBUROS.

- a) • 2,2-DIMETIL 3-HEPTINO
b) • 3-ETIL 4-METIL HEXENO
c) • 2,3,4-TRIMETIL PENTANO

II) REALIZA PARA CADA UNO LA FÓRMULA EN ZIG-ZAG

III) FORMULA Y NOMBRA UN ISÓMERO DE CADENA PARA LOS TRES Y UNO DE POSICIÓN PARA EL PRIMERO.

- 5) COMPLETA, IGUALA Y NOMBRA

