

Reacciones de oxidación

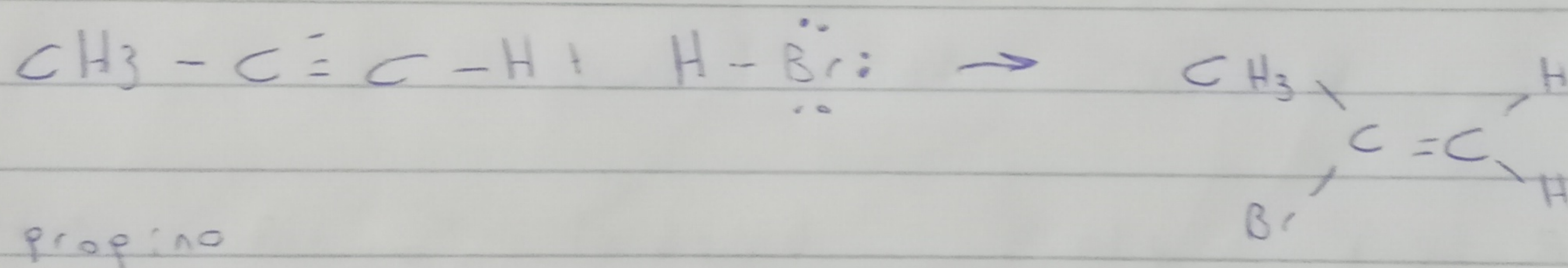
* UDS

* Alumno: Andrés Torres Ballinas

* Prof: Luz Elena Cervantes

* Nutrición 1.

* Química Orgánica.



propino

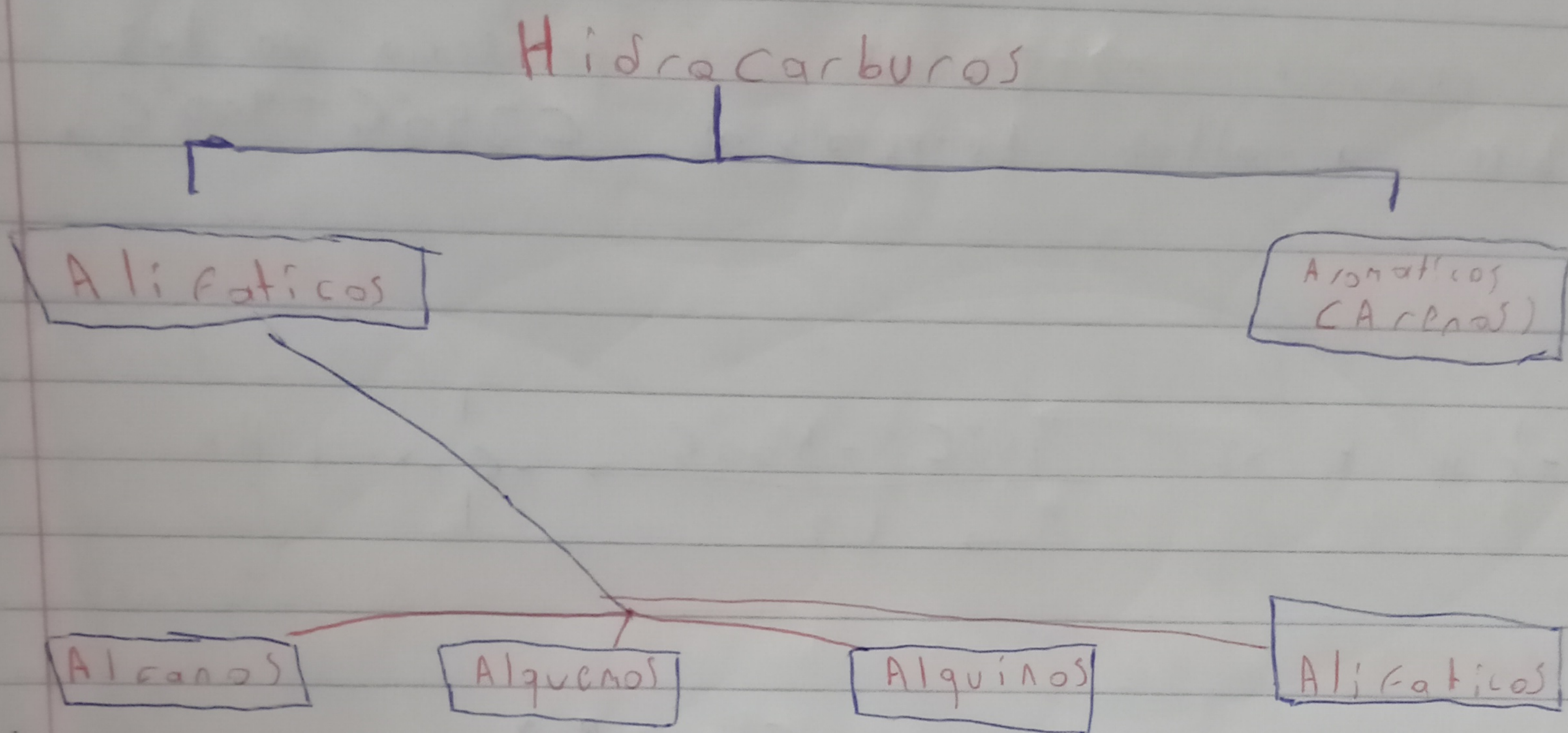
2-bromo-1-propeno

(producto Markovnikov)

Inhibidores débiles -F : -Cl
 -Br : -I



Clasificación de hidrocarburos



Propiedades físicas de alcanos

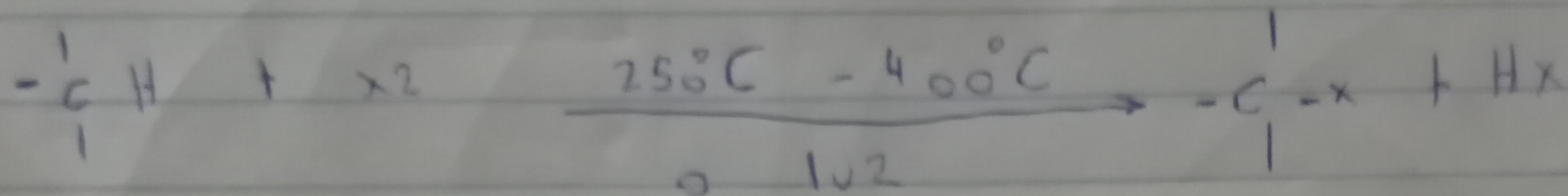
- a) punto de ebullición
- b) punto de fusión
- c) solubilidad

Propiedades químicas de los alcanos (Reacciones de los alcanos)

- a) Halogenación
- b) Combustión
- c) pirólisis.

d) Halogenación

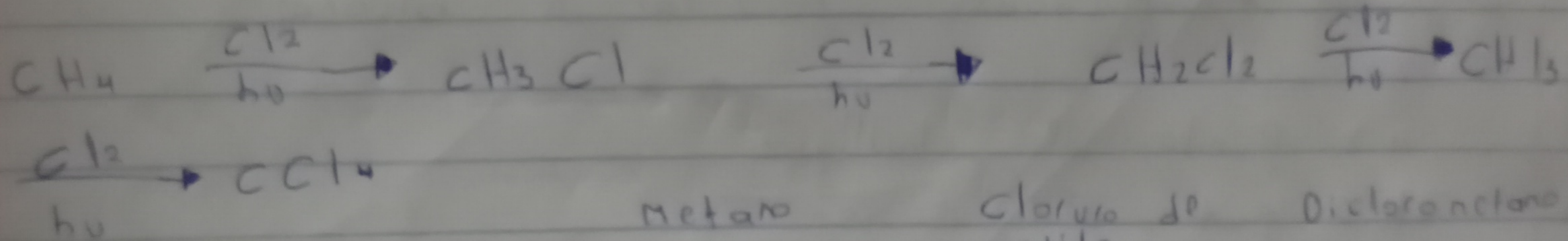
La reacción se produce en presencia de luz o bien a altas temperaturas (250°C - 400°C).



Reactividad

X: $\text{Cl}_2 > \text{Br}_2$

H: $3^\circ > 2^\circ > 1^\circ > \text{CH}_3-H$



Metano

Cloruro de metilo

Diclorometano

(Cloruro de metilo)

cp. eb. = -24°C

cp. eb. = 40°C

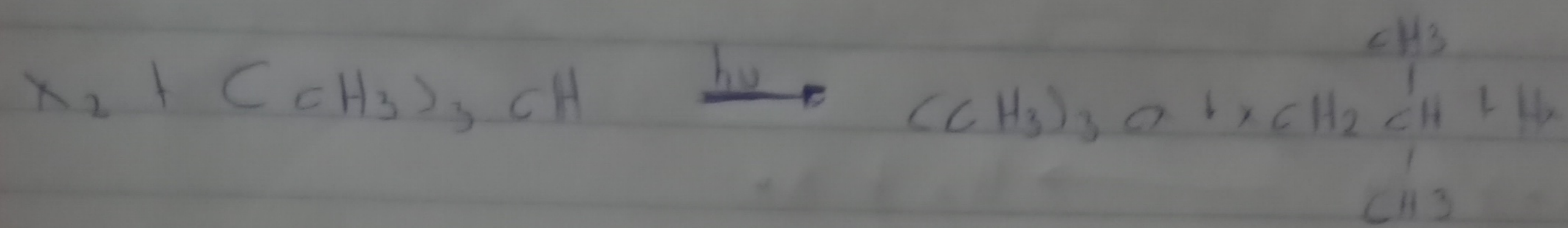
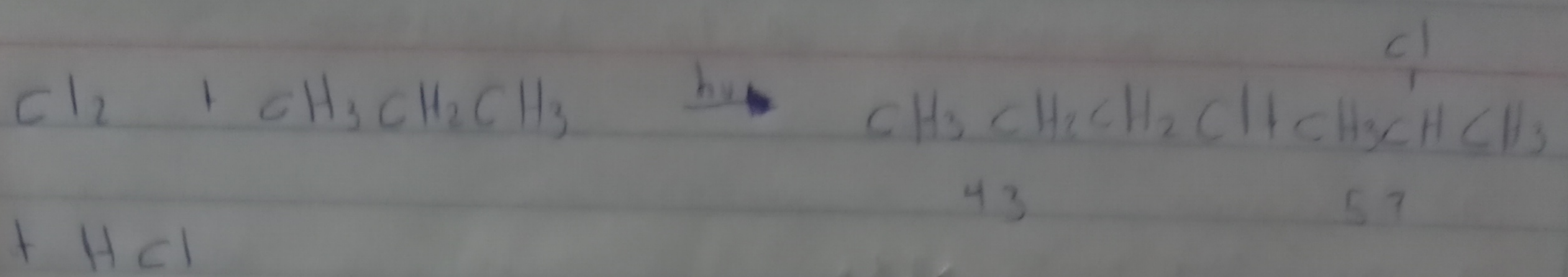
Triclorometano

(Cloroforno)

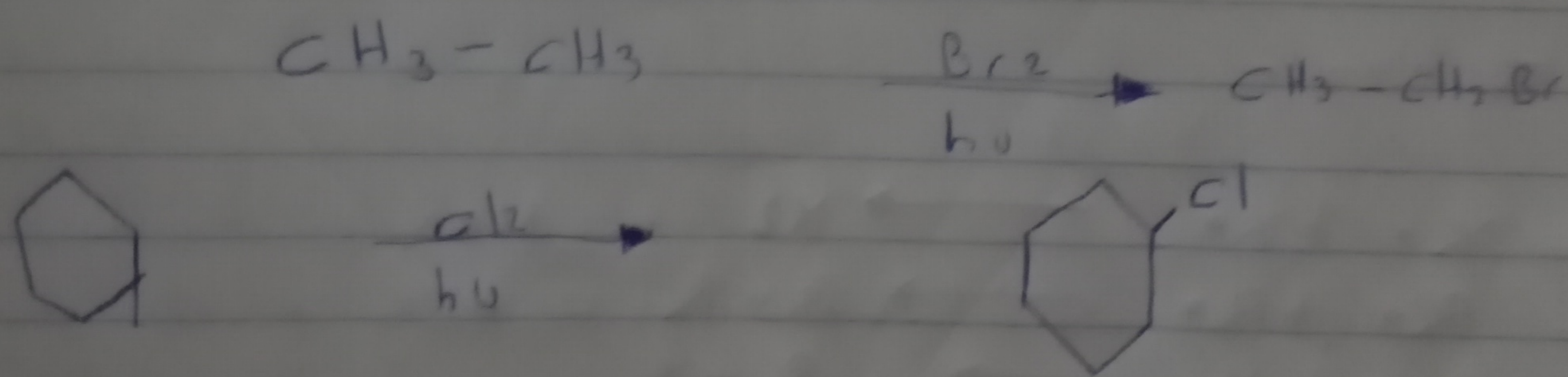
Tetraclorometano

(tetracloruro de carbono)

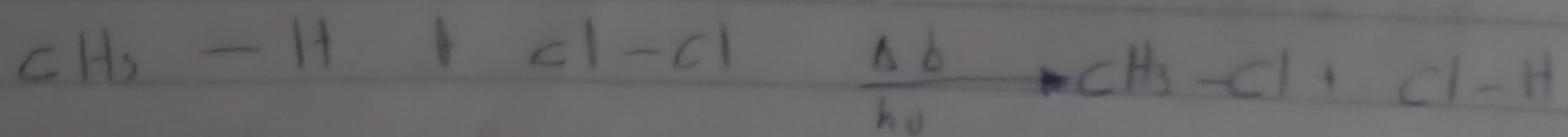
cp. eb. = 77°C



F ₂	14%	86%
Br ₂	>99%	<1%



cl - balance - energético - es - favorable



105	58	85	103
163		128	

$$\Delta H^\circ: -25 \text{ kcal/mol}$$

a) mecanismo por el cual se produce esta reacción
 b) reacción de radicales libres y teoría de estados de transición

b) Propagación c) Terminación