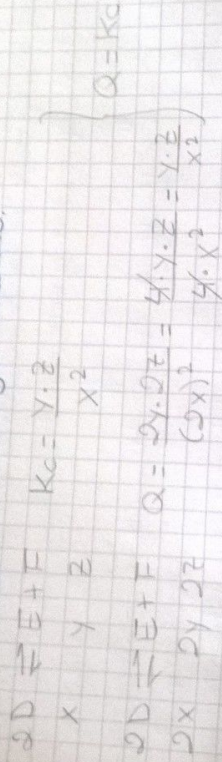
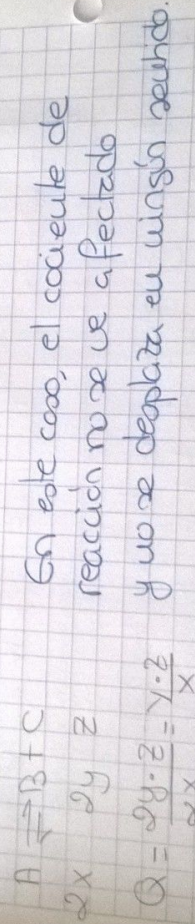


En la versión II, el cociente de reacción aumenta y no se desplaza en ningún sentido.



b) C y F sólidos

Versión I  $\rightarrow$  Duplicamos la [I] de A y C. de de C no se puede por ser sólido.



Versión II  $\rightarrow$  Al duplicar la [I] de D y E (F no por ser sólido), el cociente de reacción se hace la mitad de  $K_c$ . Entonces, para que aumente, tenemos que desplazarlos hacia los productos.

$$2D \rightleftharpoons E + F$$

$$2x \quad 2y \quad z$$

$$Q = \frac{2y \cdot z}{(2x)^2} = \frac{y \cdot z}{2x^2}$$

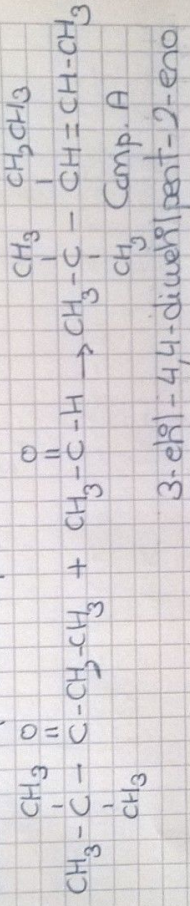
$$Q = \frac{1}{2} K_c$$

uados en el enunciado (productos de la ruptura a) obteniéndose 2 ácidos más de la ruptura por b).

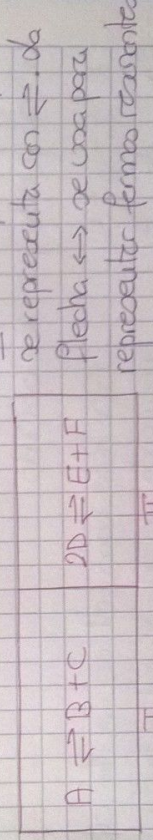
de nuevo accedería con el compuesto Ac 2.2.

Conclusión: El compuesto B es el etanol y el compuesto C, la 2,2-dimetilpentan-3-ona.

El compuesto A será entonces un alqueno, y la estructura que nos queda es:



Ejercicio N° 5:



a) Sustancias gaseosas y se duplica la [I]:

Según la ley de Le Chatelier, al variar la [I], el valor de la cte. no varía, pero sí el valor del cociente de reacción lo que obliga al sistema a evolucionar espontáneamente en el sentido de restablecer el  $\rightleftharpoons$ .

En el caso que nos ocupa, en la versión I, al aplicar la ley del equilibrio el cociente de reacción aumenta y por tanto, para que disminuya, debe crecer A y disminuir B y C  $\Rightarrow$  El sistema evoluciona hacia el reactivo.



g) Todos gases y eliminamos todo.

En ambos casos, el volumen del sistema se duplica y la presión se reduce a la mitad, por tanto, el equilibrio se desplaza en el sentido que tenga menos moles de gases. En nuestro caso:

Vasija 1  $\rightarrow$  se desplaza hacia reactivos

Vasija 2  $\rightarrow$  tenemos el mismo número de moles de gases y el sistema se mantiene.