

Op A 1.-

Sólido covalente: DIAMANTE

Sólido molecular: TETRABROMURO DE CARBONO

Punto de fusión: 90 °C

Fuerzas de dispersión o de London.

Interacciones entre dipolo instantáneo – dipolo inducido.

Op A 2.-

a) $\Delta H < 0$ $\Delta S > 0$

$\Delta G = \Delta H - T\Delta S < 0$ Espontánea a cualquier T

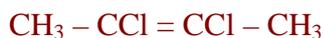
b) *Posible causa: Catalizador, que disminuye la energía de activación.
La velocidad de reacción es mayor para las curva 2 (roja).*

Op A 3.-



Op A 4.-

*Tricloruro de fósforo, tetraoxosulfato (VI) de aluminio,
dióxido de plomo, ácido butanoico, butanona*



Op A 5.-

a) 151,9 mL

b) 1728 g/L 17,6 M

c) 323,3 g

Op A 6.-

a) $HI = 7,14 mol$ $I_2 = H_2 = 1,43 mol$

b) F, F, V

Op B 1.-

Las dos son falsas.

Op B 2.-

Se necesitan 0,1 g de NaOH

Op B 3.-



Op B 4.-

CuCrO_4 ; BeH_2 ; $\text{Ba}(\text{HS})_2$; $\text{NH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$; $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CH}_3$
Hidróxido de hierro (II); ácido sulfuroso; pentaóxido de dinitrógeno;
benzaldehído (bencenocarbaldehído); 2, 3, 5 – trimetilhexano

Op B 5.-

a) *Exceso 0,05 mol de NaBr y 0,05 mol de H₂SO₄*

b) *Rendimiento 76,6 %*

c) *Se forman 18,4 g de NaHSO₄*

Op B 6.-

a) $\Delta H_o^f (\text{N}_2\text{H}_4 \text{ l}) = 50,56 \text{ kJ}$

b) $\Delta H_r = - 642,16 \text{ kJ}$

c) *Se calentarán hasta 74 °C*