



SECRETARÍA DE EDUCACIÓN DE VERACRUZ
SUBSECRETARÍA DE EDUCACIÓN MEDIA SUPERIOR Y SUPERIOR
DIRECCIÓN GENERAL DE TELEBACHILLERATO

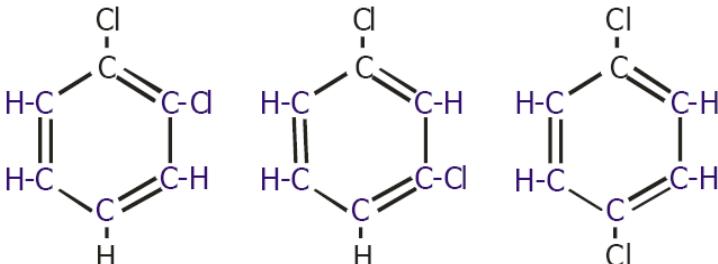
11^a Olimpiada de Química “A” para estudiantes de Telebachillerato
Fase Zonal 2015

Hoja de Respuesta

Sección I.

1	c
2	a
3	b
4	d
5	c
6	d
7	c
8	d
9	b
10	a

Sección II.

11,12	5ml
13,14	5.7ml
15,16	-115kJ
17,18	a) Orden 1 en ambos reactivos. $v = k[OCN^-]^1[NH_4^+]^1$ b) $k = 2.5 \times 10^{-4} \text{ M/seg.}$
19,20	a) $\text{Fe (s)} + 2 \text{ HCl (ac)} \rightarrow \text{FeCl}_2 \text{ (ac)} + \text{H}_2 \text{ (g)}$ b) pH=1.52
21,22	Hay 3 isómeros:  <p>1,2-diclorobenceno 1,3-diclorobenceno 1,4-diclorobenceno</p>
23,24	La forma de bote tiene una mayor energía porque las repulsiones dentro de la molécula son mayores.