

Derivados Halogenados _ Guía N°2

1. Ordene los siguientes halogenuros en orden creciente de reactividad E1; justificando su respuesta.

a) 1-cloropentano

b) 2-cloropentano

c) 2-cloro-2-metilbutano

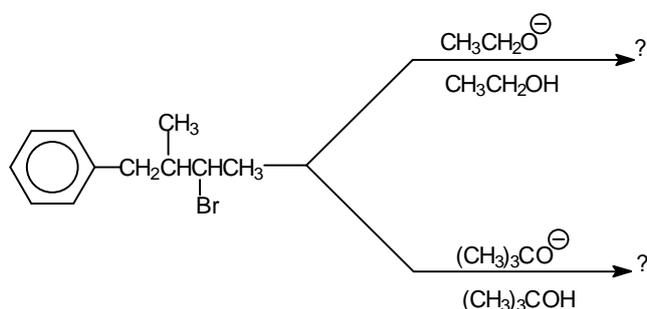
d) 3-cloro-3-metil-1-buteno

2. Indique los productos que se forman al tratar los siguientes compuestos con KOH en etanol, a través del mecanismo E2.

a) (1R,2R)-1-cloro-2-etilciclohexano

b) (1S,2S)-1-cloro-2-etilciclohexano

3. Si el siguiente compuesto se somete a reacciones con bases fuertes como las señaladas, indique cuáles serían los productos de sustitución y de eliminación para cada reacción y analice, en cada caso, la proporción en que se forman.



4. i) Si se hace reaccionar 2-clorobutano, en un solvente polar aprótico con un buen nucleófilo, que a la vez es base débil, la(s) reacción(es) más probable(s) es(son):

a) S_N1 y S_N2

b) S_N2

c) $S_N2 + E2$

d) $S_N1 \pm E1$

ii) Si el 2-clorobutano reacciona, en un solvente polar prótico (agua, etanol) con un nucleófilo débil, que a la vez es base débil, la(s) reacción(es) más probable(s) es(son):

a) S_N1 y S_N2

b) S_N2

c) $S_N2 + E2$

d) $S_N1 \pm E1$

iii) Si se hace reaccionar 2-cloro-2-propano en un solvente polar prótico con un nucleófilo fuerte que a la vez es base fuerte, la(s) reacción(es) más probable(s) es(son):

a) S_N1

b) S_N2

c) E1

d) E2

5. Nombre los productos que pueden formarse en la siguiente reacción E2: ¿Cuál de ellos es el predominante?

