

Επαναληπτικές Ασκήσεις Παραγράφου 1.1

1. Να συγκρίνετε τις παρακάτω ουσίες ως προς το Σημείο Βρασμού τους.

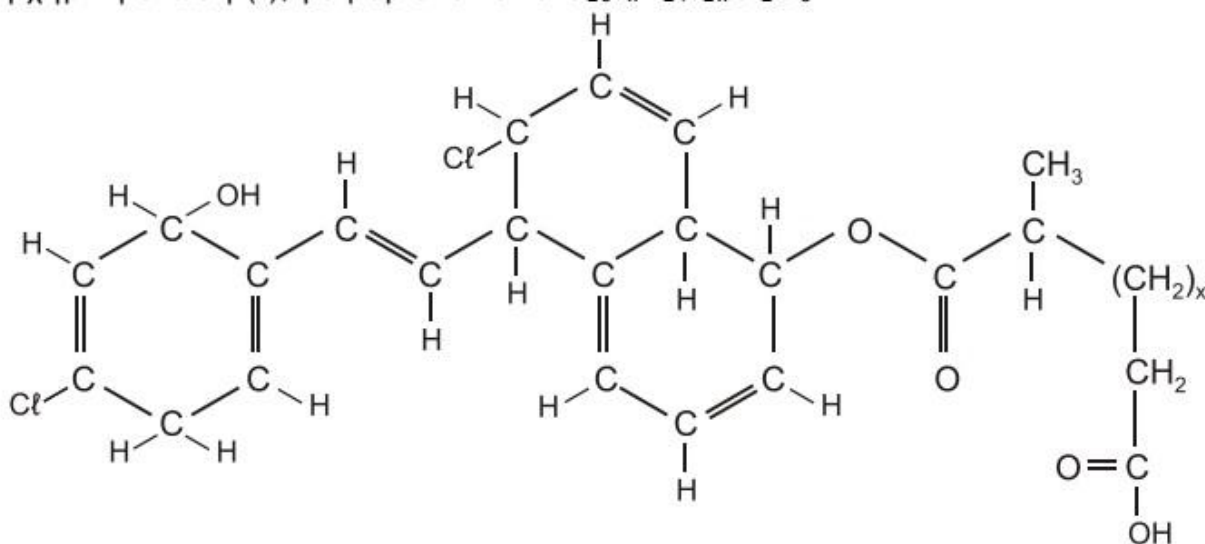
α. HCl	και	F ₂
β. CH ₃ -OH	και	CH ₃ -CH ₂ -CH ₃
γ. CH ₃ -OH	και	NaOH
δ. CH ₃ -CH ₂ -CH ₃	και	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃
ε. H ₂	και	O ₂
στ. CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH ₃	και	CH ₃ -CH(CH ₃)-CH ₃
ζ. HF	και	HBr
η. NH ₃	και	NH ₄ Cl
θ. CH ₃ -O-CH ₃	και	CH ₃ -CH ₂ -OH
ι. CH ₃ COOH	και	CH ₃ COONa
ια. NH ₃	και	NF ₃
ιβ. CH ₃ OH	και	CH ₃ ONa
ιγ. CH ₃ OH	και	CH ₃ CH ₂ OH
ιδ. CH ₃ COOH	και	HCOOCH ₃

2. Τι είδους διαμοριακές δυνάμεις παρατηρούνται:

- α. Σε ένα διάλυμα ζαχαρόνερου (μοριακό) (ζάχαρη: υδατάνθρακας με πολλές ομάδες -OH)
- β. Σε ένα υδατικό διάλυμα NH₃.
- γ. Σε ένα υδατικό διάλυμα NaNO₃.
- δ. Σε ένα μίγμα εξανίου (C₆H₁₄) – χλωριούχου νατρίου (NaCl).
- ε. Σε ένα μίγμα προπανίου (C₃H₈) – βουτανίου (C₄H₁₀).

ΘΕΜΑ Δ

Μία από τις ενώσεις που εξετάζονται ως πιθανή δραστική ουσία φαρμάκου είναι η χημική ένωση (I), με μοριακό τύπο C_{23+x}H_{24+2x}Cl₂O₅:



Χημική ένωση (I)

- Δ3. α.** Πόσα από τα άτομα υδρογόνου της χημικής ένωσης (I) μπορούν να συμμετάσχουν στη δημιουργία δεσμών υδρογόνου (μονάδες 2);
- β.** Πόσα από τα άτομα της χημικής ένωσης (I) (εκτός των ατόμων υδρογόνου) μπορούν να συμμετάσχουν στη δημιουργία δεσμών υδρογόνου (μονάδες 2);
- τύπο.