

ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ ΔΙΑΚΡΙΣΕΩΝ

Κάθε μία από τις ενώσεις:



πεοιέχεται αντίστοιχα σε τέσσερις φιάλες.
Πώς θα ταυτοποιήσετε την ένωση που πεοιέγεται σε κάθε φιάλη, αν διαθέτετε μόνο

α. αντιδοσοτήριο Fehling.

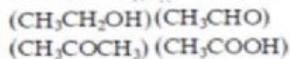
β. διάλυμα I_2 πασσουσία NaOH.

γ. διένο διάλυμα KMnO₄.

Αν αντιδρά +. Αν δεν αντιδρά - .

	Fehling	KMnO ₄ / H ⁺	I_2 / NaOH
<chem>HCHO</chem>			
<chem>HCOOH</chem>			
<chem>CH3CHO</chem>			
<chem>CH3COOH</chem>			

Σε τέσσερα δοχεία 1, 2, 3 και 4



Να προσδιορίσετε ποια ένωση πεοιέχεται στο κάθε δοχείο

- α. Οι ενώσεις που πεοιέχονται στα δοχεία 2 και 4 αντιδρούν με Na.
 β. Η ένωση που πεοιέχεται στο δοχείο 2 αντιδρά με Na2CO3.
 γ. Η ένωση που πεοιέχεται στο δοχείο 1 αντιδρά με αμμωνιακό διάλυμα νιτρικού αογύδιου

Αν αντιδρά +. Αν δεν αντιδρά - .

	Na ₂ CO ₃	Tollens	Na
<chem>HCHO</chem>			
<chem>CH3COCH3</chem>			
<chem>CH3CH2OH</chem>			
<chem>CH3CHO</chem>			

<chem>CH3COOH</chem>	<chem>CH3COCH3</chem>	<chem>CH3CH2OH</chem>	<chem>HCHO</chem>
ΔΟΧΕΙΟ 1	ΔΟΧΕΙΟ 2	ΔΟΧΕΙΟ 3	ΔΟΧΕΙΟ 4

Αν αντιδρά +. Αν δεν αντιδρά - .

	Na ₂ CO ₃	Tollens	Na
ΔΟΧΕΙΟ 1			
ΔΟΧΕΙΟ 2			
ΔΟΧΕΙΟ 3			
ΔΟΧΕΙΟ 4			

ΔΟΧΕΙΟ 1	ΔΟΧΕΙΟ 2	ΔΟΧΕΙΟ 3	ΔΟΧΕΙΟ 4
----------	----------	----------	----------