

10 p 313.

1) • iodoéthane C-H non polarisée.

$$\text{C-I} \quad \chi_{\text{I}} - \chi_{\text{C}} = 2,7 - 2,5 = 0,2$$

On peut considérer que la liaison C-I est non polarisée.

• méthanol C-H non polarisée

$$\text{C-O} \quad \chi_{\text{O}} - \chi_{\text{C}} = 3,4 - 2,5 = 0,9 > 0,2$$

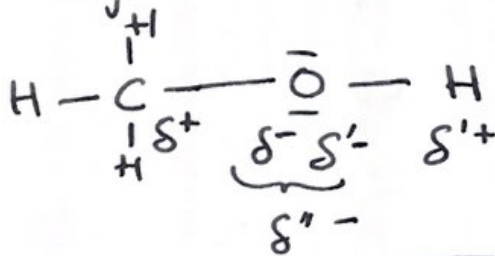
polarisée

$$\text{O-H} \quad \chi_{\text{O}} - \chi_{\text{H}} = 3,4 - 2,2 = 1,2 > 0,2$$

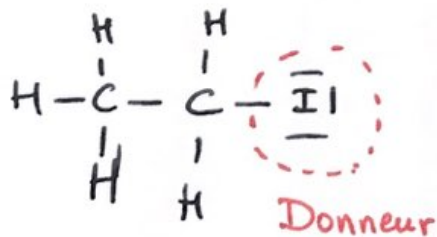
polarisée.

2/ iodoéthane : sans objet

méthanol



3/



3 doublets non liants  
donc forte densité électronique

