

## Kontrol Noktası



1. Etanol ( $C_2H_5OH$ ) suyla her oranda karışabilir. Aynı zamanda yağları da çözebilir. Bu nedenle endüstride geniş bir kullanım alanı vardır. **Bu durum etanolün hangi özelliğinden kaynaklanır ve bu özelliği hangi endüstriyel uygulamalarda avantaj sağlar?**

2. Toluen ( $C_7H_8$ ) endüstride yaygın olarak kullanılan apolar bir çözücüdür.

**Toluen aşağıdaki maddelerin hangilerini çözebilir? İşaretleyiniz.**

- ☐ Yağ ( $C_{17}H_{35}COOH$ )  
☐ Sodyum sülfat ( $Na_2SO_4$ )  
☐ Oktan ( $C_8H_{18}$ )  
☐ Sodyum klorür ( $NaCl$ )

3. Aşağıdaki numaralandırılmış kutucuklarda bileşikler verilmiştir. Kutucuk numaralarını kullanarak soruları cevaplayınız (Aynı kutucuk numarasını birden fazla cevap için kullanabilirsiniz.).

1	$CH_3OH$	5	$CO_2$	9	$NaCl$	13	$NH_3$
2	$C_6H_6$	6	$C_2H_5OH$	10	$C_6H_{12}$	14	$C_{12}H_{22}O_{11}$
3	$I_2$	7	$HCl$	11	$NH_4Cl$	15	$KNO_3$
4	$HF$	8	$C_6H_{12}O_6$	12	$CH_3COOH$	16	$NaOH$

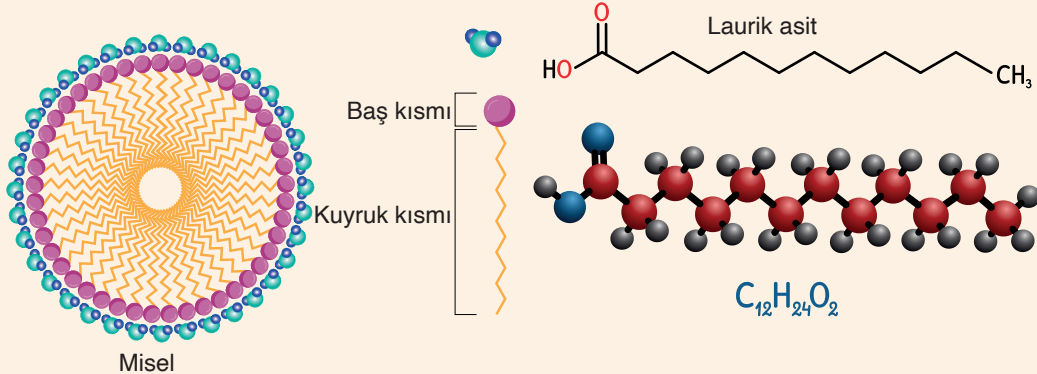
- a) Hangileri suda iyi çözünür?

- b) Hangileri karbon tetraklorürde ( $CCl_4$ ) iyi çözünür?

- c) Hangileri 1 numaralı molekülde iyi çözünür?

- ç) Hangileri 2 numaralı molekülde iyi çözünür?

4.



Sabun, sodyum katyonu ile karboksilik asit anyonunun tuzudur. Bu karboksilik asit uzun bir karbon zincirine sahiptir. Karboksilik asit grubunun oksijeni oldukça hidrofiliktir ancak karbon zinciri hidrofobiktir. Ellerinizi sabunlamaya başladığınızda sabun moleküllerinin hidrofobik yapılı kuyruk kısımları kire, hidrofilik yapılı baş kısımları ise suya tutunarak misel adı verilen bir yapı oluşturur.