

Feladatok éterekre

- Hasonlítsd össze a dimetil-éter és az etanol fizikai tulajdonságait, és magyarázd a molekulaszervezet segítségével a különbségeket!

	Dimetil-éter	Etanol
Szerkezeti képlet:		
Összegképlet:		
Tehát a két molekula:		
Anyaghalmazban a legerősebb összetartó erő:		
Fp:	-24 °C	78 °C
Vízdoldhatóság:		

- Rajzolj le legalább öt 7-atomos étert! (Lehet telített, telítetlen, aromás, gyűrűs...)
- Mi a telített, nyílt láncú éterek általános képlete?
- Mi az összegképlete annak a nyílt láncú, telített éternek, amelynek moláris tömege: 144 g/mol? Add meg a nevét két olyan éternek, amelyek megfelel az adott képletnek!
- Hány gramm metanol szükséges 49 dm³ dimetil-éter előállításához?
- Hány gramm etanol $\rho = 0,78 \frac{g}{cm^3}$ szükséges 5 cm³ dietil-éter előállításához?
- 300 cm³ dietil-éter elégetéséhez hány cm³ azonos állapotú levegő szükséges? (a levegő 21 %-a O₂)
- 300 g dietil-éter elégetésekor hány dm³ standard állapotú CO₂ keletkezik?
- Ismeretlen sorrendben 3 kémcsőben etil-alkohol, pentán és dietil-éter van. Tervezz kísérletet, írd le az egyes lépéseket, hogyan tudnád azonosítani a kémcsövek tartalmát!
- Négyféle asszociáció:

A: etil-alkohol B: dietil-éter C: mindkettő D: egyik sem

1.	jó oldószer	
2.	izomerje a metil-propil éter	
3.	fertőtlenítésre is használják	
4.	molekulái között hidrogén kötés alakul ki	
5.	elszinteleníti a brómos vizet	
6.	egy móljának elégetésekor 3 mol CO ₂ keletkezik	
7.	vízzel közepesen elegyedik	
8.	tűzveszélyes anyag	
9.	nátriummal reakcióba lép	
10.	vizes oldata gyengén savas kémhatású	