

A táblázat üresen hagyott celláiba olvashatóan írja be az összehasonlítás szempontjaira adott válaszait!

	Benzol	Metán
Szerkezeti képlete	1.	2.
A molekula alakja	3.	4.
Másodlagos kötőerő a halmazban	5.	6.
Halmazállapota (standard nyomás, 25 °C)	7.	8.
Reakciója klórral (egyenlet)	9.	10.
Hidrogéngázra vonatkoztatott sűrűsége		11.
Vízoldhatósága	12.	13.
Felhasználása (1-1 példa)	14.	15.

(2005. május)

Megoldás: (15 pont)

- | | | |
|-----|--|---------------|
| 1. | A benzol szerkezeti képlete | <i>1 pont</i> |
| 2. | A metán szerkezeti képlete | <i>1 pont</i> |
| 3. | Síkalkatú (szabályos hatszög) | <i>1 pont</i> |
| 4. | Tetraéderes | <i>1 pont</i> |
| 5. | Diszperziós kölcsönhatás | <i>1 pont</i> |
| 6. | Diszperziós kölcsönhatás | <i>1 pont</i> |
| 7. | Folyadék | <i>1 pont</i> |
| 8. | Gáz | <i>1 pont</i> |
| 9. | Pl. $C_6H_6 + Cl_2 \rightarrow C_6H_5Cl + HCl$ | <i>1 pont</i> |
| 10. | Pl. $CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3Cl + HCl$ | <i>1 pont</i> |
| 11. | 8 | <i>1 pont</i> |
| 12. | Nem oldódik (vagy: rosszul oldódik) | <i>1 pont</i> |
| 13. | Nem oldódik (vagy: rosszul oldódik) | <i>1 pont</i> |
| 14. | Apoláris oldószer | <i>1 pont</i> |
| 15. | Vezetékes gáz, acetilén ipari előáll., szintézisgáz előáll. stb. | <i>1 pont</i> |