

A táblázat oszlopai egy-egy molekulára vonatkoznak, amelyben egyetlen központi atom van. Az információknak megfelelően a megadott atomokból képzett molekulákkal töltsé ki a táblázatot!

Oszloponként csak egyetlen molekula megadása szükséges, de bármely molekula csak egyszer szerepelhet! Az atomok tetszőleges számban használhatók.

A felhasználható atomok: H, C, O, N, S

A molekula képlete:	1.	4.	7.	11.
A molekulában lévő π-kötések száma:	2.	2 db	8.	12.
A molekula alakja:	síkháromszög	5.	háromszög- alapú piramis	13.
A molekula polaritása:	3.	poláris	9.	apoláris
A halmazában kialakuló legerősebb másodrendű kölcsönhatás:	dipól-dipól	6.	10.	14.

(2013. október)

Megoldás: (7 pont)

Bármely 2 helyes válasz 1 pont, de összesen csak egész pont adható!

1. Pl. HCHO
2. 1 db
3. poláris (dipólus)
4. Pl. SO₂ (vagy HCN)
5. V-alak (vagy lineáris)
6. dipól-dipól kölcsönhatás
7. Pl. NH₃
8. 0 db
9. poláris (dipólus)
10. hidrogénkötés
11. Pl. CO₂, SO₃
12. a választott molekulának megfelelő
13. a választott molekulának megfelelő
14. diszperziós kölcsönhatás