

NH₃, CH₄, H₂S, PCl₅

N é v	Ammónia	Me tán	Dihidrogén- szul- fid	Foszfor(V)- klorid
Molekulaképlet	1.	2.	3.	4.
Szerkezeti képlet (a kötő és nemkötő elektronpárok fel- tüntetésével)	5.	6.	7.	8.
Központi atom kova- lens vegyértéke	9.	10.	11.	12.
Molekula alakja	13.	14.	15.	16.
A molekulák között fellépő legerősebb másodrendű kötés	17.	18.	19.	20.

(2019. október)

Megoldás: (12 pont)

1. NH₃ *
2. CH₄ *
3. H₂S *
4. PCl₅ *
5. NH₃ szerkezeti képlete (kötő- és nemkötő elektronpárok). **1 pont**
6. CH₄ szerkezeti képlete (kötő- és nemkötő elektronpárok). **1 pont**
7. H₂S szerkezeti képlete (kötő- és nemkötő elektronpárok). **1 pont**
8. PCl₅ szerkezeti képlete (kötő- és nemkötő elektronpárok). **1 pont**
9. 3 *

10. 4 *

11. 2*

12. 5 *

13. Trigonális piramis. *

14. Tetraéder. *

15. V-alakú. *

16. Trigonális bipiramis. *

17. Hidrogénkötés. *

18. Diszperziós kölcsönhatás. *

19. Dipólus-dipólus kölcsönhatás. *

20. Diszperziós kölcsönhatás. *

A *-gal jelölt megállapítások közül **bármely két helyes válasz 1 pont.**