

A táblázat sorszámozott celláiba olvashatóan írja be a megfelelő kérdésre adott értelemszerű választ!

A vegyület neve	metán	formaldehid	ammónia
A vegyület halmazát alkotó molekulák...			
szerkezeti képlete (a kötő és nemkötő elektronpárok feltüntetésével)	1.	2.	3.
alakja	4.	5.	6.
polaritása	7.	8.	9.
szilárd halmazára jellemző legerősebb másodrendű kölcsonhatás	10.	11.	12.
vízoldhatósága (rossz, jó)	13.	14.	15.
Egy jellemző kémiai reakciója			
A reakció típusa	szubsztitúció	redoxi (égés)	sav-bázis
A reakció egyenlete	16.	17.	18.
Egy jellemző felhasználása	19.	20.	21.

(2020. október)

### Megoldás: (15 pont)

- |   |        |
|---|--------|
| 1. CH <sub>4</sub> szerkezeti képlete                                       | 1 pont |
| 2. CH <sub>2</sub> O szerkezeti képlete                                     | 1 pont |
| 3. NH <sub>3</sub> szerkezeti képlete                                       | 1 pont |
| 4. tetraéder  | (*)    |
| 5. síkháromszög   | (*)    |
| 6. háromszög alapú piramis  | (*)    |
| 7. apoláris   | (*)    |
| 8. poláris (dipólus)  | (*)    |
| 9. poláris (dipólus)  | (*)    |
| 10. diszperziós kölcsonhatás  | (*)    |
| 11. dipólus-dipólus kölcsonhatás  | (*)    |
| 12. H-kötés   | (*)    |
| 13. rossz   | (*)    |
| 14. jó  | (*)    |
| 15. jó  | (*)    |
| 16. Pl. CH <sub>4</sub> + Cl <sub>2</sub> = CH <sub>3</sub> Cl + HCl        | 1 pont |
| 17. CH <sub>2</sub> O + O <sub>2</sub> = CO <sub>2</sub> + H <sub>2</sub> O | 1 pont |
| 18. Pl. NH <sub>3</sub> + HCl = NH <sub>4</sub> Cl                          | 1 pont |
| 19. Pl. energiatermelés (más szerves anyagok előállítására...)              | 1 pont |
| 20. Pl. tartósítás (bakelitgyártás...)                                      | 1 pont |
| 21. Pl. hűtés (műtrágyagyártás...)  | 1 pont |

A (\*)-gal jelölt válaszok közül bármely két helyes válasz 1 pont.