

Töltse ki az alábbi táblázatot!

	Hidrogén-klorid	Ammónia
A molekula alakja	1.	2.
A molekula polaritása	3.	4.
A molekulák között fellépő legerősebb kölcsönhatás szilárd állapotban	5.	6.
Vizes oldatának kémhatása	7.	9.
Az oldatba fenolftaleint cseppentve az oldat színe	8.	10.
1,00 dm ³ 1,00 mol/dm ³ koncentrációjú oldatuk elegyítésével keletkezett termék	11. Képlete: Neve:	
A fenti elegyítéssel kapott oldat kémhatása	12.	

(2013. május II.)

Megoldás: (10 pont)

- | | | |
|---|---------|---------------|
| 1. lineáris | | |
| 2. háromszög alapú piramis | | |
| 3. dipólus | | |
| 4. dipólus | 1-4. | 2 pont |
| <i>(két vagy három helyes válasz: 1 pont)</i> | | |
| 5. dipólus-dipólus kölcsönhatás | | 1 pont |
| 6. hidrogénkötés | | 1 pont |
| 7. savas | | 1 pont |
| 8. színtelen | | 1 pont |
| 9. lúgos | | 1 pont |
| 10. lila / vörös | | 1 pont |
| 11. NH ₄ Cl, ammónium-klorid | együtt: | 1 pont |
| 12. savas | | 1 pont |