

Töltse ki értelemszerűen a táblázat üres celláit!

	NH <sub>3</sub>	HCl	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>
A molekula polaritása	1.	2.	3.
A molekulák között fellépő legerősebb kölcsönhatás	4.	5.	6.
Vízben való oldódás (jó, rossz)	7.	8.	9.
A vizes oldat kémhatása	10.	11.	
Reakciójuk egymással (a cella jelölésének megfelelően)	12. a termék neve:		
		13. 14. a termék neve:	15.

(2017. május II.)

**Megoldás:** (14 pont)

- |  |               |
|--|---------------|
| 1. poláris   | <i>1 pont</i> |
| 2. poláris   | <i>1 pont</i> |
| 3. apoláris  | <i>1 pont</i> |
| 4. hidrogénkötés   | <i>1 pont</i> |
| 5. dipólus-dipólus kölcsönhatás  | <i>1 pont</i> |
| 6. diszperziós kölcsönhatás  | <i>1 pont</i> |
| 7. jó  |               |
| 8. jó  |               |
| 9. rossz   | <i>2 pont</i> |
| <i>(3 helyes válaszért 2 pont, 2 helyes válaszért 1 pont jár)</i>            |               |
| 10. lúgos  | <i>1 pont</i> |
| 11. savas  | <i>1 pont</i> |
| 12. NH <sub>3</sub> + HCl = NH <sub>4</sub> Cl                               | <i>1 pont</i> |
| 13. ammónium-klorid (szalmiáksó)   | <i>1 pont</i> |
| 14. C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> +HCl = H <sub>3</sub> C–CH <sub>2</sub> Cl | <i>1 pont</i> |
| 15. klóretán (etil-klorid)   | <i>1 pont</i> |