

	NH ₃	HCl
Molekulájának szerkezeti képlete:	1.	2.
Molekulájának alakja:	3.	
Halmazában kialakuló legerősebb másodrendű kölcsönhatás:	4.	5.
Színe, szaga, halmazállapota:	6.	7.
Előállításakor hogyan tartjuk a gázfogó hengert? Szájával.....	8.	9.
Reakciója vízzel. A reakció egyenlete:	10.	11.
Vizes oldatába fenolftalein indikátort cseppentünk. Az oldat színe:	12.	13.
Reakciójuk egymással - a reakció egyenlete:	14.	
- a kapott termék vizes oldatának kémhatása:	15.	
- a kémhatás indoklása egyenlettel:	16.	

(2006. február)

Megoldás: (14 pont)

1. NH_3 szerkezeti képlete *1 pont*
 2. HCl szerkezeti képlete *1 pont*
 3. Háromszög alapú piramis *1 pont*
 4. Hidrogénkötés *1 pont*
 5. Dipól-dipól kölcsönhatás *1 pont*
 6. Szintelen, szúrós szagú gáz. *1 pont*
 7. Szintelen, szúrós szagú gáz. *1 pont*
 8. Lefeje *1 pont*
 9. Fölfeje *együtt: 1 pont*
 10. $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ *1 pont*
 11. $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-$ *1 pont*
 12. Lila (vörös)
 13. Szintelen (nem változik) *együtt: 1 pont*
 14. $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$ *1 pont*
 15. Savas *1 pont*
 16. $\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$ *1 pont*
- (A reakcióegyenletekben egyenlőségjel is elfogadható!)**