

A táblázat üresen hagyott celláiba olvashatóan írja be az összehasonlítás szempontjaira adott válaszait!

	NH ₃	HCl
Halmazállapota (25 °C-on, standard nyomáson)	1.	2.
Szilárd halmazában lévő legerősebb rácsösszetartó erő	3.	4.
Vízoldhatósága (25 °C-on, standard nyomáson): jó, rossz	5.	6.
Vizes oldatának kémhatása	7.	8.
Vizes oldatához feleslegben AgNO ₃ -oldatot öntve mindkét esetben csapadék keletkezik. – A keletkezett csapadék színe	9.	11.
– A lejátszódó reakció ioneqyenlete	10.	12.
Egy-egy tetszőleges sójának hétköznapi neve (a két válasz különböző legyen!)	13.	14.
Reakciójuk egymással – A reakció egyenlete	15.	
Az előző reakció termékét vízben oldjuk. – A vizes oldat kémhatása	16.	
– A kémhatás indoklása (ioneqyenlettel)	17.	

(2008. május 2. feladatsor)

Megoldás: (15 pont)

1. Gáz
2. Gáz **a két válasz együtt: 1 pont**
3. Hidrogénkötés **1 pont**
4. Dipólus-dipólus kölcsönhatás **1 pont**
5. Jó
6. Jó **a két válasz együtt: 1 pont**
7. Lúgos
8. Savas **a két válasz együtt: 1 pont**
9. Barna csapadék válik ki. **1 pont**
10. $2 \text{Ag}^+ + 2 \text{OH}^- = \text{Ag}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$ **2 pont**
($\text{Ag}^+ + \text{OH}^- = \text{AgOH}$ egyenletért **1 pont** adható,
ekkor a **9.** pontban a **fehér csapadék** megjelöléséért jár az **1 pont.**)
11. Fehér csapadék válik le. **1 pont**
12. $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}$ **1 pont**
13. Pl. szalmiáksó. **1 pont**
14. Pl. kőszó (konyhasó). **1 pont**
15. $\text{NH}_3 + \text{HCl} \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{Cl}$ **1 pont**
16. Savas **1 pont**
17. $\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} = \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$ **1 pont**