

A vegyület jellemzői:	Halogénvegyület, vizes oldatát a háztartásban vízkőoldásra használják.	<i>Halmozállapota szobahőmérsékleten és légköri nyomáson:</i> 1.	<i>A vegyület köznapi elnevezése:</i> 2.
A vegyület tudományos neve:	3.	Fenol	Etánsav
Molekulájának szerkezeti képlete:	4.	5.	6.
Szilárd halmazállapotában a molekulák között fellépő legerősebb másodrendű kötés:	7.	8.	
Vízoldhatóság szobahőmérsékleten: (korlátlanul elegyedik; jól oldódik; gyengén oldódik)	9.	10.	11.
Írja fel az adott vegyület megfelelő reakciójának egyenletét!	<i>Vizes oldatának reakciója cinkkel:</i> 12.	<i>Reakciója nátrium-hidroxiddal:</i> 13.	<i>Reakciója etanollal:</i> 14.
A három vegyület közül válassza ki a legerősebb savat! 15. Írja fel a 15. pontban megadott sav szódabikarbónával való reakciójának egyenletét! 16.			

(2015. október)

Megoldás: (16 pont)

- | | | |
|-----|---|---------------|
| 1. | Szilárd. | <i>1 pont</i> |
| 2. | Ecetsav. | <i>1 pont</i> |
| 3. | Hidrogén-klorid. | <i>1 pont</i> |
| 4. | A hidrogén-klorid szerkezeti képlete. | <i>1 pont</i> |
| 5. | A fenol szerkezeti képlete. | <i>1 pont</i> |
| 6. | Az ecetsav szerkezeti képlete. | <i>1 pont</i> |
| 7. | Dipólus-dipólus kölcsönhatás. | <i>1 pont</i> |
| 8. | Hidrogénkötés. | <i>1 pont</i> |
| 9. | Jól oldódik. | <i>1 pont</i> |
| 10. | Gyengén oldódik. | <i>1 pont</i> |
| 11. | Korlátlanul elegyedik. | <i>1 pont</i> |
| 12. | $Zn + 2 HCl = ZnCl_2 + H_2$ | <i>1 pont</i> |
| 13. | $C_6H_5OH + NaOH = C_6H_5ONa + H_2O$ | <i>1 pont</i> |
| 14. | $CH_3COOH + C_2H_5OH \rightleftharpoons CH_3COOC_2H_5 + H_2O$ | <i>1 pont</i> |
| 15. | Hidrogén-klorid. | <i>1 pont</i> |
| 16. | $HCl + NaHCO_3 = NaCl + H_2O + CO_2$ | <i>1 pont</i> |