

Töltse ki olvashatóan a táblázat üresen hagyott celláit!

	Reakciója vízzel (reakcióegyenlet)	
Fenol	1.	2. A fenol anyagi halmazában fellépő legerősebb másodrendű kötőerő:
Kén-dioxid	3.	4. A kén-dioxid központi atomjának oxidációs száma:
Nátrium	5.	6. A folyamatban keletkező gáz oxigénre vonatkoztatott sűrűsége:
Etén (cc. kénsav katalizátor)	7.	8. A reakciótermék égésének egyenlete:
Kalcium- karbid	9.	10. A folyamatban keletkező gáz molekulájában lévő π -kötések száma:
Ammónium- klorid		11. Vizes oldatának kémhatása:
Kalcium-oxid	12.	13. A folyamat köznapi megnevezése:
Ammónia	14.	15. Az ammónia szerkezeti képlete:

(2006. október)

Megoldás: (15 pont)

1. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{C}_6\text{H}_5\text{O}^- + \text{H}_3\text{O}^+$ *1 pont*
2. Hidrogénkötés *1 pont*
3. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{SO}_3$ *1 pont*
4. 4+ *1 pont*
5. $2 \text{Na} + 2 \text{H}_2\text{O} = 2 \text{NaOH} + \text{H}_2$ *1 pont*
6. $1/16 = 0,0625$ *1 pont*
7. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} = \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ *1 pont*
8. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 3 \text{O}_2 = 2 \text{CO}_2 + 3 \text{H}_2\text{O}$ *1 pont*
9. $\text{CaC}_2 + 2 \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2 + \text{C}_2\text{H}_2$ *1 pont*
10. 2 *1 pont*
11. Savas *1 pont*
12. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$ *1 pont*
13. Mészoltás *1 pont*
14. $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ *1 pont*
15. Ammónia szerkezeti képlete *1 pont*