

Töltse ki olvashatóan a táblázat számozott celláit!

A **kénsav** reakciója különböző reakciópartnerekkel.

Reakciópartner	Reakció kénsavval		
víz	1. <i>A reakciópartner molekulái közötti másodrendű kötés neve:</i>	2. <i>Reakcióegyenlet:</i>	3. <i>A reakció típusa:</i>
szacharóz	4. <i>A reakciópartner rácstípusa:</i>	5. <i>Tömény kénsavval a reakció tapasztalata:</i>	6. <i>A kénsav mely tulajdonságát példázza?</i>
etanol	7. <i>A reakciópartner szerkezeti képlete:</i>	8. <i>160 °C-on, tömény oldattal a reakcióegyenlet:</i>	9. <i>A szerves kémiai reakció típusa:</i>
nátrium-hidroxid	10. <i>A reakciópartner rácstípusa:</i>	11. <i>Reakcióegyenlet híg oldattal:</i>	12. <i>Ionegyenlet:</i>
cink	13. <i>A reakciópartner viselkedése levegőn:</i>	14. <i>Reakcióegyenlet híg oldattal:</i>	15. <i>Reakciótípus:</i>

(2009. május 2. feladatsor)

Megoldás: (15 pont)

1. hidrogénkötés *1 pont*
2. $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \text{H}_3\text{O}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ *1 pont*
3. sav-bázis reakció *1 pont*
4. molekularács *1 pont*
5. megfeketedik / felfújódik / felmelegszik / kellemetlen szagú gáz keletkezik *1 pont*
6. vízelvonószer / roncsoló hatású *1 pont*
7. Szerkezeti képlet *1 pont*
8. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O}$ *1 pont*
9. elimináció / (bomlás) *1 pont*
10. ionrác *1 pont*
11. $2 \text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$ *1 pont*
12. $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} / \text{H}_3\text{O}^+ + \text{OH}^- = 2\text{H}_2\text{O}$ *1 pont*
13. Nem korrodálódik / védő oxidréteg van a felületén / nem történik változás *1 pont*
14. $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$ *1 pont*
15. Redoxireakció (gázfejlődési reakció) *1 pont*