**ΧΗΜΕΙΑ Γ’ ΛΥΚΕΙΟΥ – ΙΟΝΤΙΚΗ ΙΣΟΡΡΟΠΙΑ: ΠΕΡΙΠΤΩΣΕΙΣ ΑΝΑΜΙΞΗΣ ΔΙΑΛΥΜΑΤΩΝ**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Α/Α** | ΔΙΑΛΥΜΑ **1** | ΔΙΑΛΥΜΑ **2** | **Είδος ιόντων στο τελικό διάλυμα (περιπτώσεις).** | **pH τελικού διαλύματος.** |
| **1** | KOH | HNO3 | **K+, NO3-** | **7** |
| **2** | NaOH | NH3 | **Na+, OH-, NH4+** | **pH>7** |
| **3** | KOH | HCN | **K+, CN-, OH-** | **pH>7** |
| **4** | NaOH | NaCN | **Na+, CN-, OH-** | **pH>7** |
| **5** | Ca(OH)2 | CaCl2 | **Ca2+, Cl-, OH-** | **pH>7** |
| **6** | NaOH | Mg(OH)2 | **Na+, Mg+2, OH-** | **pH>7** |
| **7** | NaOH | NH4Cl | **Na+, NH4+, Cl-, OH-** | **pH>7** |
| **8** | KOH | CH3NH2 | CH3NH2 + H2O **⇄**  CH3NH3+ + OH- **+ K+** | **pH>7** |
| **9** | NaOH | CH3NH3+NO3- | **Na+, CH3NH3+, NO3-, OH-** | **pH>7** |
| **10** | NH3 | RNH2 | **RNH3+, OH-, NH4+** | **pH>7** |
| **11** | NH4Cl | CH3COOH | **NH4+,** CH3COO-, H3O+ | **pH<7** |
| **12** | RNH3+NO3- | R1R2NH2+Br- | **-** | **-** |
| **13** | H2SO4 | HI | **H3O+**, I-, HSO4-, SO4-2 | **pH<7** |
| **14** | K2SO4 | KHSO4 | **K+,** H3O+, HSO4-, SO4-2 | **pH<7** |
| **15** | KHSO4 | H2SO4 | **K+,** H3O+, HSO4-, SO4-2 | **pH<7** |
| **16** | RNH2 | RNH3+ClO4- |  |  |