

|             | Ισχυρό/ή                                              | Ασθενές/ής                                                                    | Χαρακτηρισμός ηλεκτρολύτη | Τι υφίσταται ; |
|-------------|-------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------|---------------------------|----------------|
| Οξέα        | Ομοιοπολικό                                           |                                                                               | Ισχυρός                   | Ιοντισμό       |
|             |                                                       |                                                                               | Ασθενής                   | Ιοντισμό       |
| Μονοπρωτικά | HCl, HBr, HI, HNO3, HXO4 (X = Cl, Br, I)              | HF, HCN, HXO, RCOOH (X = Cl, Br, I)                                           |                           |                |
| Διπρωτικά   | H2SO4 (στην α' βαθμίδα ιοντισμού)                     | H2SO4 (στη β' βαθμίδα ιοντισμού)<br><br>H2S (και στις δύο βαθμίδες ιοντισμού) |                           |                |
| Τριπρωτικά  | —                                                     | H3PO4 (και στις τρεις βαθμίδες ιοντισμού)                                     |                           |                |
| Βάσεις      | Ομοιοπολική                                           |                                                                               | Ισχυρός                   | Διάσπαση       |
|             |                                                       |                                                                               | Ασθενής                   | Ιοντισμό       |
|             | —                                                     | NH3, RNH2, R2NH, R3N                                                          |                           |                |
|             | Ιοντική                                               |                                                                               |                           |                |
|             | M(OH)x                                                | —                                                                             |                           |                |
|             | M : μέταλλο 1ης ή 2ης ομάδας του Π.Π.<br><br>x : 1, 2 |                                                                               |                           |                |
| Άλατα       | Όλα τα άλατα                                          |                                                                               | Ισχυρός                   | Διάσπαση       |

Παρατηρήσεις :

**1η** Τα υδροξείδια των υπόλοιπων μετάλλων διαλύονται πολύ λίγο στο νερό και η συγκέντρωση των OH<sup>-</sup> είναι πολύ μικρή

**2η** Ως οξύ ή βάση κατά Brönsted - Lowry μπορεί να δράσει και κάποιο ιόν

**3η** Υπάρχουν και ισχυρές βάσεις όπως NH<sub>2</sub><sup>-</sup>, O<sub>2</sub><sup>-</sup>, CH<sub>3</sub>O<sup>-</sup> που δεν είναι τόσο οικείες