

Γ) ΒΑΣΕΙΣ (Υδροξείδια) :

Ενώσεις του υδροξυλίου (OH⁻) με ένα μέταλλο

Γράφω πρώτα το μέταλλο και μετά το υδροξύλιο .

Ονομάζω πρώτα με τη λέξη υδροξείδιο και ακολουθεί το όνομα του μετάλλου.

Na¹ OH¹

Ca² OH¹

Δ) ΑΛΑΤΑ

α) Ενώσεις μετάλλου ή (NH₄⁺) με αμέταλλο.

Γράφω πρώτα το μέταλλο ή (NH₄⁺) και μετά το αμέταλλο.

Ονομάζω πρώτα το αμέταλλο με κατάληξη – ούχο και ακολουθεί το όνομα του μετάλλου.

Ca² Cl¹

Mg² S²

NH₄¹ Cl¹

β) Ενώσεις μετάλλου ή (NH₄⁺) με πολυατομικό ιόν

Γράφω πρώτα το μέταλλο ή (NH₄⁺) και μετά το πολυατομικό ιόν.

Ονομάζουμε πρώτα το πολυατομικό ιόν με κατάληξη –ικό και ακολουθεί το όνομα του μετάλλου ή του (NH₄⁺)

K¹ SO₄²

Ca² PO₄³

NH₄¹ NO₃¹