**Α ΛΥΚΕΙΟΥ**

**ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑ ΟΞΕΑ- ΒΑΣΕΙΣ - ΑΛΑΤΑ – ΟΞΕΙΔΙΑ**

*Προαπαιτούμενα:*

* *Α.Ο. των* ***K, Na, Ag, Ba, Ca, Mg, Zn, Al, Fe, F****, από το* ***Η*** *ο (****+1****),*

*από το* ***Ο*** *ο (****-2****) και από τα* ***Cl, Br, I*** *ο (****-1****)*

* *πίνακες 2.3, 2.4 (****1η στήλη*** *και* ***κυάνιο****,* ***όξινο ανθρακικό, χλωρικό,***

***υπερμαγγανικό και διχρωμικό****, και κανόνες σελ 64.*

* ΑΝΟΡΓΑΝΑ ΟΞΕΑ



μορφή

όπου Α: αμέταλλο ή πολυατομικό ιόν

x: αριθμός οξείδωσης (Α.Ο) του Α

**α.** μη οξυγονούχα : υδρο - **Α**

πχ HCl 🡪 υδρο**χλώριο**

 ΗCΝ 🡪 υδρο**κυάνιο**

**β.** οξυγονούχα (με πολυατομικό ιόν) : **Α** οξύ

πχ ΗΝΟ3 : **νιτρικό** οξύ

 Η2SO4 : **θειϊκό** οξύ

• ΒΑΣΕΙΣ

μορφή

όπου Μ: μέταλλο

x: αριθμός οξείδωσης (Α.Ο) του Μ

υδροξείδιο του **Μ**

πχ Ca(OH)2 🡪 υδροξείδιο του **ασβεστίου**

 ΚΟΗ 🡪 υδροξείδιο του **καλίου**

βάση χωρίς ΟΗ: ΝΗ3 🡪 αμμωνία

* ΑΛΑΤΑ

μορφή

όπου Μ: μέταλλο

 Α : αμέταλλο

 χ: Α.Ο. του Μ

 ψ: Α.Ο. του Α

**α.** μη οξυγονούχα: **Α**-ούχο **Μ**

πχ NaCl 🡪 **χλωρι**ούχο **νάτριο**

 FeS 🡪 **θει**ούχος **σίδηρος (ΙΙ)**

 Fe2S3 🡪 **θει**ούχος **σίδηρος (ΙIΙ)**

**β**. οξυγονούχα : **Α - Μ**

πχ ZnCO3 : **ανθρακικός ψευδάργυρος**

 Al(NO3)3 : **νιτρικό αργίλιο**

* ΟΞΕΙΔΙΑ

Ενώσεις στοιχείων με το οξυγόνο

μορφή

όπου: x : Α.Ο. του στοιχείου Σ

οξείδιο του **Σ**

πχ. CaO : οξείδιο του **ασβεστίου**

 Cu2O : οξείδιο του **χαλκού (Ι)**

Στην ονοματολογία η σειρά των ονομασιών ακολουθεί τον σχηματικό κανόνα:

Χ Ψ

**(από το 2ο στο 1ο)**

Δηλαδή:

* **πρώτα λέμε το όνομα του Ψ** (προσαρμοσμένο όπου χρειάζεται – *βλ. μη οξυγονούχα άλατα*) και
* **μετά το όνομα του Χ**

**ΕΞΑΙΡΕΣΗ**: μη οξυγονούχα οξέα (*βλ. το σχετικό πεδίο παραπάνω*)

**ΣΗΜΑΝΤΙΚΗ ΠΑΡΑΤΗΡΗΣΗ**

Όταν το μέταλλο μπορεί να παρουσιάζει περισσότερους από έναν Α.Ο., αναγράφουμε μέσα σε παρένθεση τον Α.Ο. του μετάλλου που έχει στη συγκεκριμένη ένωση

πχ. FeS 🡪 **θει**ούχος **σίδηρος (ΙΙ)**

 Fe2S3 🡪 **θει**ούχος **σίδηρος (ΙIΙ)**

 Cu2O : οξείδιο του **χαλκού (Ι)**