

ΚΕΦΑΛΑΙΟ 2^ο : ΠΕΡΙΟΔΙΚΟΣ ΠΙΝΑΚΑΣ - ΔΕΣΜΟΙ

ΕΝΟΤΗΤΑ : 2.4 (II) Γραφή χημικών τύπων και εισαγωγή στην ονοματολογία των ανόργανων ενώσεων

Ασκήσεις ανάπτυξης

1. Να ονομαστούν οι παρακάτω χημικές ενώσεις : HNO_3 , CaSO_4 , NaI , KOH , CO , HCl , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, CO_2 , FeSO_4 , H_3PO_4 , KCl , NaOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, H_2SO_4 , $\text{HCl}(\text{aq})$, KNO_3 , K_2S , Na_2S , K_2SO_4 , HBr , NH_4Cl , H_2SO_4 , AgNO_3 , K_2O , HF , ZnCl_2 , NaHCO_3 , CO , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, CaCl_2 , NH_3 , HI , KBr , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 , NaOH , FeCl_3 , NaCl , MgCO_3 , KI , $\text{Al}(\text{OH})_3$.
2. Να γράψετε τον χημικό τύπο καθεμιάς από τις ακόλουθες ενώσεις : ανθρακικό οξύ, νιτρικό ασβέστιο, υδροξείδιο του ασβεστίου, νιτρικό οξύ, ανθρακικό νάτριο, χλωριούχο ασβέστιο, ανθρακικό μαγνήσιο, υδροξείδιο του καλίου, θειικό οξύ, υδροξείδιο του μαγνησίου, διοξείδιο του άνθρακα, ιωδιούχο κάλιο, νιτρικός άργυρος, θειούχο μαγνήσιο, φωσφορικό αμμώνιο, οξείδιο του νατρίου, χλωριούχος ψευδάργυρος, υδρόθειο, φθοριούχος μόλυβδος (II).
3. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας :

	I^-	PO_4^{3-}	OH^-	S^{2-}
Na^+	(1)	(2)	(3)	(4)

Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα το χημικό τύπο και το όνομα κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα.

4. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας :

	CO_3^{2-}	Br^-	OH^-
Ca^{2+}	(1)	(2)	(3)
Al^{3+}	(4)	(5)	(6)
	S^{2-}	NO_3^-	OH^-
Na^+	(7)	(8)	(9)
Zn^{2+}	(10)	(11)	(12)
	Cl^-	SO_4^{2-}	NO_3^-
NH_4^+	(13)	(14)	(15)
	Cl^-	SO_4^{2-}	OH^-
K^+	(16)	(17)	(18)

Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα το χημικό τύπο και το όνομα κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα.

5. Να μεταφέρετε στην κόλλα σας συμπληρωμένο τον παρακάτω πίνακα με τον χημικό τύπο και το όνομα των παρακάτω ενώσεων :

	Χημικός τύπος	Όνομα
α	H_3PO_4	
β		Βρωμιούχο μαγνήσιο
γ	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	
δ		Φθοριούχο νάτριο

6. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας :

	Cl^-	SO_4^{2-}	NO_3^-
Cu^{2+}	(1)	(2)	(3)
	Br^-	PO_4^{3-}	NO_3^-
Fe^{3+}	(4)	(5)	(6)

Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα το χημικό τύπο και το όνομα κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα.