

Κεφάλαιο 3. 3.1α Ονοματολογία

1. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας. Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα το χημικό τύπο (Χ.Τ.) και το όνομα κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα.

	Cl^-	S^{2-}	OH^-	N^{3-}
K^+	1	5	9	13
Ca^{2+}	2	6	10	14
Cu^{2+}	3	7	11	15
Al^{3+}	4	8	12	16

2. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας. Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα το χημικό τύπο (Χ.Τ.) και το όνομα κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα.

	Br^-	O^{2-}	CN^-	I^-
Ag^+	1	5	9	13
Ba^{2+}	2	6	10	14
Ni^{3+}	3	7	11	15
Li^+	4	8	12	16

3.1β Ονοματολογία

3. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας. Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα το χημικό τύπο (Χ.Τ.) και το όνομα κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα.

	F^-	O^{2-}	CO_3^{2-}	SO_3^{2-}	ClO_3^-	OH^-	PO_4^{3-}	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
NH_4^+	1	2	3	4	5	6	7	8
Hg^{2+}	9	10	11	12	13	14	15	16
Na^+	17	18	19	20	21	22	23	24
Cu^+	25	26	27	28	29	30	31	32
Mg^{2+}	33	34	35	36	37	38	39	40
Zn^{2+}	41	42	43	44	45	46	47	48
Pb^{2+}	49	50	51	52	53	54	55	56
Fe^{3+}	57	58	59	60	61	62	63	64

4. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας. Να γράψετε στην κόλλα σας τον αριθμό και δίπλα το χημικό τύπο (Χ.Τ.) και το όνομα κάθε χημικής ένωσης που μπορεί να σχηματιστεί συνδυάζοντας τα δεδομένα του πίνακα.

	F^-	NO_3^-	NO_2^-	CO_3^{2-}	SO_4^{2-}	SO_3^{2-}	ClO_3^-	PO_4^{3-}
K^+	1	2	3	4	5	6	7	8
Ba^{2+}	9	10	11	12	13	14	15	16
Cu^{2+}	17	18	19	20	21	22	23	24
Ni^{2+}	25	26	27	28	29	30	31	32
Hg^+	33	34	35	36	37	38	39	40
Fe^{2+}	41	42	43	44	45	46	47	48
H^+	49	50	51	52	53	54	55	56
Cr^{3+}	57	58	59	60	61	62	63	64

3.1γ Ονοματολογία

5. Να συμπληρώσετε τους χημικούς τύπους των ενώσεων του παρακάτω πίνακα:

1	χλωριούχο αμμώνιο	41	χλωριώδες λίθιο
2	βρωμιούχο κάλιο	42	υποχλωριώδης ψευδάργυρος
3	ιωδιούχο ασβέστιο	43	όξινο φωσφορικό μαγνήσιο
4	φθοριούχος άργυρος	44	υπερμαγγανικός μόλυβδος (II)
5	θειούχο βάριο	45	διχρωμικός σίδηρος (III)
6	θειούχος υδράργυρος (II)	46	αζωτούχο μαγγάνιο (II)
7	νιτρικό νικέλιο (III)	47	χλωριούχος άργυρος
8	νιτρώδες αργίλιο	48	κυανιούχο αμμώνιο
9	ανθρακικό ασβέστιο	49	όξινο ανθρακικό κάλιο
10	όξινο ανθρακικό νάτριο	50	όξινο θειικό βάριο
11	θειικό λίθιο	51	όξινος ανθρακικός χαλκός (II)
12	θειώδες μαγγάνιο (II)	52	ιωδιούχος υδράργυρος (II)
13	όξινος θειικός χαλκός (I)	53	υπέρχλωρικό νικέλιο (II)
14	υδροξείδιο του σιδήρου (II)	54	υπέρχλωρικός υδράργυρος (I)
15	υπέρχλωρικό μαγνήσιο	55	αζωτούχο νικέλιο (III)
16	χλωρικό λίθιο	56	αζωτούχο νάτριο
17	χλωριώδης ψευδάργυρος	57	υπερμαγγανικό αργίλιο
18	υποχλωριώδης μόλυβδος (II)	58	χλωρικό αργίλιο
19	φωσφορικό μαγγάνιο (II)	59	νιτρώδης χαλκός (I)
20	όξινος φωσφορικός σίδηρος (III)	60	όξινος φωσφορικός χαλκός (I)
21	υδροκυάνιο	61	χλωριούχο χρώμιο (III)
22	δισόξινο φωσφορικό χρώμιο (III)	62	ιωδιούχος σίδηρος (III)
23	υπερμαγγανικό κάλιο	63	υδροβρώμιο
24	διχρωμικός άργυρος	64	φθοριούχο μαγγάνιο (II)
25	αζωτούχο αμμώνιο	65	χλωρικό μαγγάνιο (II)
26	χλωριούχος υδράργυρος (II)	66	αζωτούχος σίδηρος (III)
27	βρωμιούχος χαλκός (II)	67	χλωριώδες οξύ
28	φθοριούχο ασβέστιο	68	νιτρικός μόλυβδος (II)
29	θειούχο νικέλιο (II)	69	υπέρχλωρικός μόλυβδος (II)

30		νιτρικό ασβέστιο	70		νιτρικός ψευδάργυρος
31		νιτρώδες νικέλιο (III)	71		Δισόξινο φωσφορικός ψευδάργυρος
32		ανθρακικό αργίλιο	72		νιτρώδες νάτριο
33		όξινο ανθρακικό βάριο	73		όξινο ανθρακικός άργυρος
34		θειικός σίδηρος (III)	74		όξινο θειικό αργίλιο
35		θειώδες λίθιο	75		θειικό νικέλιο (III)
36		όξινος θειικός άργυρος	76		χλωριώδες νάτριο
37		υδροξείδιο του υδραργύρο (I)	77		ιωδιούχος ψευδάργυρος
38		κυανιούχος υδράργυρος (I)	78		αζωτούχο μαγνήσιο
39		υπέρχλωρικό νάτριο	79		όξινο θειικό ασβέστιο
40		κυανιούχο αργίλιο	80		οξείδιο του νικελίου (II)

6. Να συμπληρώσετε τους χημικούς τύπους των ενώσεων του παρακάτω πίνακα:

1		δισόξινο φωσφορικό κάλιο	41		όξινο φωσφορικό νάτριο
2		ιωδιούχο κάλιο	42		κυανιούχο νάτριο
3		οξείδιο του καλίου	43		αζωτούχο λίθιο
4		όξινο θειικό κάλιο	44		υδροξείδιο του λιθίου
5		βρωμιούχο αμμώνιο	45		υπέρχλωρικό λίθιο
6		θειούχο αμμώνιο	46		δισόξινο φωσφορικό μαγνήσιο
7		όξινο ανθρακικό αμμώνιο	47		υπερμαγγανικό μαγνήσιο
8		χλωριούχο βάριο	48		θειικός χαλκός (I)
9		υπέρχλωρικό βάριο	49		νιτρικός χαλκός (I)
10		αζωτούχο βάριο	50		βρωμιούχος χαλκός (I)
11		υπερμαγγανικό βάριο	51		κυανιούχο μαγνήσιο
12		θειούχος άργυρος	52		ιωδιούχο μαγνήσιο
13		νιτρικός άργυρος	53		θειικός ψευδάργυρος
14		νιτρώδης άργυρος	54		νιτρώδης ψευδάργυρος
15		ανθρακικός άργυρος	55		χλωριούχος ψευδάργυρος
16		κυανιούχο ασβέστιο	56		θειούχος μόλυβδος (II)
17		χλωρικό ασβέστιο	57		θειικός μόλυβδος (II)
18		οξείδιο του ασβεστίου	58		νιτρώδης μόλυβδος (II)
19		διχρωμικό ασβέστιο	59		αζωτούχος σίδηρος (II)

20		υποχλωριώδης χαλκός (II)	60		όξινος φωσφορικός σίδηρος (II)
21		κυανιούχος χαλκός (II)	61		χλωριώδης σίδηρος (II)
22		όξινος φωσφορικός χαλκός (II)	62		υδροόθειο
23		όξινο θειικός χαλκός (II)	63		βρωμιούχο μαγγάνιο (II)
24		ιωδιούχο νικέλιο (II)	64		υδροχλώριο
25		όξινος φωσφορικός υδράργυρος (II)	65		υποχλωριώδες οξύ
26		υπέρχλωρικός υδράργυρος (II)	66		διχρωμικό οξύ
27		νιτρικός υδράργυρος (II)	67		νιτρικό μαγγάνιο (II)
28		υδροξείδιο του νικελίου (II)	68		υδροξείδιο του μαγγανίου (II)
29		υποχλωριώδες νικέλιο (II)	69		νιτρώδης σίδηρος (III)
30		όξινο ανθρακικό νικέλιο (III)	70		χλωριούχος σίδηρος (III)
31		υποχλωριώδες νικέλιο (III)	71		όξινος θειικός σίδηρος (III)
32		θειούχος υδράργυρος (I)	72		κυανιούχο χρώμιο (III)
33		διχρωμικός υδράργυρος (I)	73		οξείδιο του χρωμίου (III)
34		όξινος φωσφορικός υδράργυρος (I)	74		υποχλωριώδες χρώμιο (III)
35		υπέρχλωρικό αργίλιο	75		υδροξείδιο του βαρίου
36		οξείδιο του αργιλίου	76		θειώδες ασβέστιο
37		θειώδες αργίλιο	77		χλωριώδες κάλιο
38		διχρωμικό αργίλιο	78		χλωρικός άργυρος
39		θειικό νάτριο	79		υπέρχλωρικός χαλκός (II)
40		όξινο θειικό νάτριο	80		οξείδιο του σιδήρου (II)