

Φύλλο Εργασίας 5.1**Αριθμός οξείδωσης**
[ΤΡΑΠΕΖΑ ΘΕΜΑΤΩΝ]

Στις παρακάτω ερωτήσεις Α - Δ να επιλέξετε τη σωστή απάντηση.

A. Ο αριθμός οξείδωσης του χλωρίου (Cl) , στην ένωση HClO είναι:

- α.** -1 **β.** 0 **γ.** +1

B. Ο αριθμός οξείδωσης του μαγγανίου (Mn) στο ιόν MnO_4^- είναι:

- α.** +2 **β.** +7 **γ.** 0

Γ. Ο αριθμός οξείδωσης του αζώτου, N στην ένωση HNO_3 είναι :

- α.** +5 **β.** -5 **γ.** 0

Δ. Ο αριθμός οξείδωσης του χρωμίου (Cr) στο CrO_4^{2-} είναι:

- α.** 0 **β.** +3 **γ.** +6

E. Να υπολογίσετε τον αριθμό οξείδωσης του N στις ενώσεις: NH_3 , NO_2 , HNO_3 και στο ιόν NO_2^- .

.....
.....
.....

ΣΤ. Να γράψετε τους υπολογισμούς σας για τον προσδιορισμό του αριθμού οξείδωσης του άνθρακα στις ενώσεις: CO , H_2CO_3 .

.....
.....
.....

Z. Να υπολογίσετε τον αριθμό οξείδωσης του Cr στο ιόν $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ και του N στο ιόν NH_4^+ .

.....
.....
.....

Φύλλο Εργασίας 5.2

Ονοματολογία 1

[ΤΡΑΠΕΖΑ ΘΕΜΑΤΩΝ]

Να γραφούν οι ονομασίες στις ενώσεις που ακολουθούν:

- | | |
|----------------------------|----------------------------------|
| 1. Ba(OH)_2 | 20. CO_2 |
| 2. NaOH | 21. Mg(OH)_2 |
| 3. NH_3 | 22. CaSO_4 |
| 4. H_2SO_4 | 23. Na_2CO_3 |
| 5. HBr | 24. H_3PO_4 |
| 6. Na_2S | 25. CaCO_3 |
| 7. BaCl_2 | 26. NH_4Cl |
| 8. CaCl_2 | 27. AgNO_3 |
| 9. NaCl | 28. NH_4NO_3 |
| 10. Al(OH)_3 | 29. HI |
| 11. KBr | 30. KOH |
| 12. NaI | 31. $\text{Ca(NO}_3)_2$ |
| 13. Ca(OH)_2 | 32. MgCO_3 |
| 14. ZnCl_2 | 33. KNO_3 |
| 15. KI | 34. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ |
| 16. FeCl_3 | 35. $\text{Zn(NO}_3)_2$ |
| 17. HCl | 36. $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ |
| 18. HNO_3 | 37. NH_4Br |
| 19. K_2S | 38. K_2O |

Φύλλο Εργασίας 5.3

Ονοματολογία 2

[ΤΡΑΠΕΖΑ ΘΕΜΑΤΩΝ]

A. Να γραφούν οι χημικοί τύποι των παρακάτω ενώσεων:

- | | |
|-----------------------------|-----------------------------|
| 1. χλωριούχο αμμώνιο | 6. θεικό οξύ |
| 2. υδροξείδιο του ασβεστίου | 7. υδροξείδιο του μαγνησίου |
| 3. οξείδιο του νατρίου | 8. νιτρικό οξύ |
| 4. ανθρακικό οξύ | 9. ανθρακικό νάτριο |
| 5. νιτρικό ασβέστιο | 10. διοξείδιο του άνθρακα |

B. Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα με τα ονόματα των παρακάτω ενώσεων:

	Χημικός τύπος	Όνομα
α.	H ₂ SO ₄	
β.	Ca(OH) ₂	
γ.	AgNO ₃	
δ.	K ₂ O	

Γ. Δίνεται ο παρακάτω πίνακας:

	S ²⁻	NO ₃ ⁻	OH ⁻
Na ⁺	(1)	(2)	(3)

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

Φύλλο Εργασίας 5.5

Ονοματολογία 4

[ΤΡΑΠΕΖΑ ΘΕΜΑΤΩΝ]

A. Να συμπληρώσετε τα κενά κάθε στήλης με το χημικό τύπο της ένωσης που αντιστοιχεί.

	Ονομασία	Χημικός τύπος
α.	Υδροξείδιο του νατρίου	
β.	Χλωριούχος χαλκός (II)	
γ.	Υδρόθειο	
δ.	Οξείδιο του ασβεστίου	
ε.	Χλωριούχο κάλιο	
στ.	Υδροξείδιο του χαλκού (II)	
ζ.	Διοξείδιο του άνθρακα	
η.	Υδροξείδιο του καλίου	
θ.	Χλωριούχος σίδηρος (II)	
ι.	υδροβρώμιο	
ια.	Μονοξείδιο του άνθρακα	
ιβ.	Υδροξείδιο του μαγνησίου	
ιγ.	Ανθρακικό ασβέστιο	
ιδ.	Διοξείδιο του θείου	
ιε.	υδροϊώδιο	
ιστ.	Φωσφορικό οξύ	
ιζ.	Βρωμιούχο μαγνήσιο	

B. Να συμπληρώσετε τα κενά κάθε στήλης με την ονομασία της ένωσης που αντιστοιχεί σε κάθε στήλη.

	Χημικός τύπος	Ονομασία
α.	KOH	
β.	Na ₂ SO ₄	
γ.	CaCl ₂	
δ.	CO	
ε.	HNO ₃	
στ.	NH ₄ Br	
ζ.	Mg(NO ₃) ₂	