



45. Να εξηγήσετε τα είδη των δεσμών που σχηματίζει το H (Z=1):α) με το Cl (Z=17) και β) με το Na (Z=11).

46. Να γίνει η αντιστοίχιση μεταξύ του κάθε σώματος της στήλης (I) και του είδους χημικού δεσμού που περιγράφεται στη στήλη (II).

(I)	(II)
A. οξυγόνο	α. πολωμένος ομοιοπολικός
B. χλωριούχο νάτριο	β. ιοντικός
Γ. φθόριο	γ. ομοιοπολικός μη πολωμένος
Δ. νερό	
E. υδροβρώμιο	
Z. ιωδιούχο κάλιο	

47. Να κάνετε την αντιστοίχιση μεταξύ των στοιχείων της πρώτης, της δεύτερης και της τρίτης στήλης.

(I) (χημ. τύπος ιόντος)	(II) (ονομασία ιόντος)	(III) (αριθμός οξειδωσης S)
A. $\text{HSO}_3^-$	1. όξινο θειικό	α. +4
B. $\text{SO}_3^{2-}$	2. θειούχο	
Γ. $\text{HSO}_4^-$	3. θειώδες	β. +6
Δ. $\text{SO}_4^{2-}$	4. όξινο θειούχο	
E. $\text{HS}^-$	5. όξινο θειώδες	γ. -2
Z. $\text{S}^{2-}$	6. θειικό	

48. Γράψτε τους τύπους των παρακάτω πολυατομικών ιόντων:

Υδροξύλιο	χλωρικό ιόν	νιτρικό ιόν
Φωσφορικό ιόν	κυάνιο	αμμώνιο
Θειικό ιόν	ανθρακικό ιόν	Όξινο ανθρακικό ιόν
Θειώδες ιόν	υπερμαγγανικό ιόν	διχρωμικό ιόν

49. Υπολογίστε τους αριθμούς οξειδωσης των:

άζωτο στο $\text{NaNO}_3$ ,	χλώριο στο $\text{ClO}_4^-$ ,	μαγγάνιο	θείο στο $\text{H}_2\text{S}$ ,
άνθρακας στο $\text{CH}_2\text{O}$ ,	φώσφορος στο $\text{HPO}_4^{2-}$ ,	στο $\text{KMnO}_4$ ,	στο $\text{H}_2\text{S}$ ,
$\text{Mg}(\text{ClO})_2$ ,	θείο στο $\text{CaSO}_4$ .	χλώριο	στο $\text{H}_2\text{S}$ ,

50. Ονομάστε τις παρακάτω ουσίες:

KI	NaOH	$\text{CaCO}_3$	$\text{CO}_2$
$\text{CuNO}_3$	$\text{BaCl}_2$	HBr	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
$\text{Mg}(\text{CN})_2$	$\text{HNO}_3$	$\text{PbSO}_4$	$\text{SO}_3$
$\text{NH}_3$	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	$\text{MgHPO}_4$	$\text{Al}_2\text{O}_3$

51. Γράψτε τους μοριακούς τύπους των παρακάτω ενώσεων:

Θειούχο νάτριο	υδροκυάνιο	χλωριούχο αμμώνιο
Όξινος ανθρακικός σίδηρος(II)	υδροξείδιο του βαρίου	νιτρικό μαγνήσιο
Ανθρακικό οξύ	νιτρώδες νάτριο	νιτρικό νάτριο
Διοξείδιο του αζώτου	υπερμαγγανικό αμμώνιο	διχρωμικό ασβέστιο