

ΑΣΚΗΣΕΙΣ

- 1 Να υπολογίσετε τον αριθμό οξείδωσης των παρακάτω στοιχείων στα παρακάτω ιόντα:

Στοιχείο	Ιόν	
P	PO_4^{3-}	
S	SO_4^{2-}	
C	CO_3^{2-}	
I	IO_3^-	
S	HSO_3^-	
Cr	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	
N	NH_4^+	

- 2 Να υπολογίσετε τον αριθμό οξείδωσης του N στις παρακάτω ενώσεις:

NH_3	
N_2O	
NO	
N_2O_3	
NO_2	
HNO_2	
HNO_3	
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	
NaNO_2	

- 3 Να υπολογίσετε τον αριθμό οξείδωσης των παρακάτω στοιχείων στις παρακάτω ενώσεις:

ΕΡΩΤΗΣΕΙΣ ΑΡΙΘΜΟΣ ΟΞΕΙΔΩΣΗΣ

Στοιχείο	Ένωση	
S	H ₂ S	
S	SO ₃	
S	Na ₂ SO ₃	
Cl	HClO	
Cl	Cl ₂	
Cl	KClO ₃	
P	P ₂ O ₅	
S	CaSO ₄	
C	CO ₂	
C	CH ₄	
C	CCl ₄	

4 Να επιλέξετε τη σωστή απάντηση σε κάθε μία από τις παρακάτω ερωτήσεις:

A) Το Cl έχει αριθμό οξείδωσης +7 στην ένωση:

- 1) HClO 2) NaClO 3) NaClO₃ 4) HClO₄

B) Σε ποια από τις επόμενες ενώσεις το S έχει τον μεγαλύτερο Α.Ο.;

- 1) S₈ 2) NaHSO₄ 3) K₂SO₃ 4) CaSO₄

Γ) Ο αριθμός οξείδωσης του S στο Al₂(SO₄)₃ είναι:

- 1) -2 2) +6 3) +4 4) +3

Δ) Σε ποια από τις επόμενες ενώσεις το O έχει αριθμό οξείδωσης -2;

- 1) H₂O₂ 2) CO₂ 3) Na₂O₂ 4) O₃