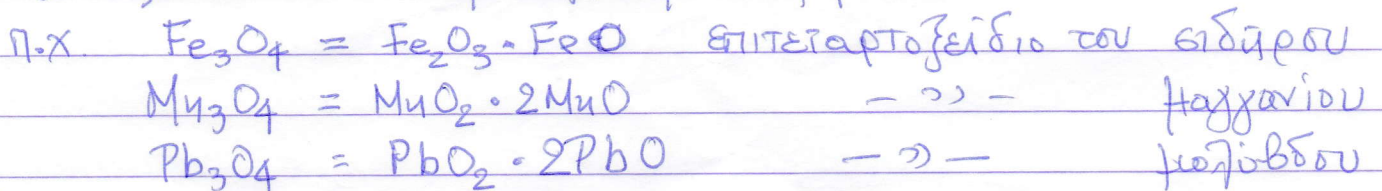
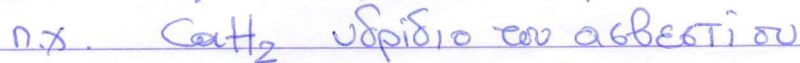


ΕΙΔΙΚΕΣ ΠΕΡΙΠΤΩΣΕΙΣ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ

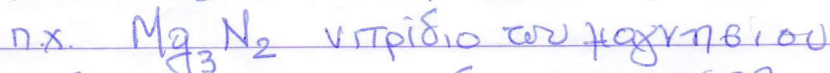
1) Οξείδια μετάλλων του τύπου M_3O_4 ($M = \text{μέταλλο}$) λέγονται επιτεταρτοξείδια ή μικτά οξείδια, γιατί αποτελούνται από δύο οξείδια του ίδιου μετάλλου με διαφορετικούς Α.Ο.



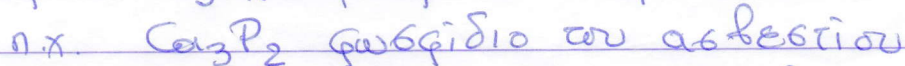
2) Υδρίδια MH_x : υδρίδιο του μετάλλου M



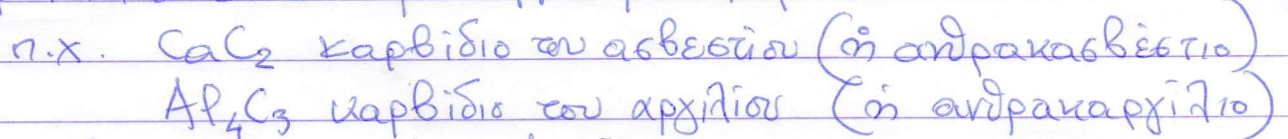
3) Νιτρίδια M_3N_x : νιτρίδιο του μετάλλου M



4) Φωσφίδια M_3P_x : φωσφίδιο του μετάλλου M

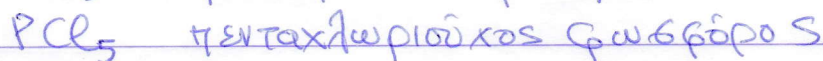
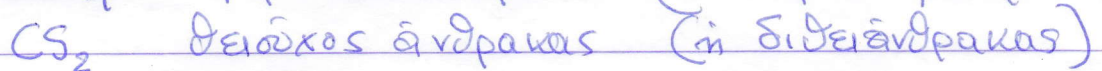
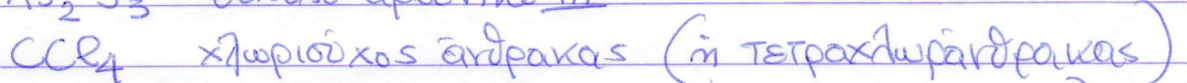


5) Καρβίδια: ενώσεις μετάλλου με άνθρακα

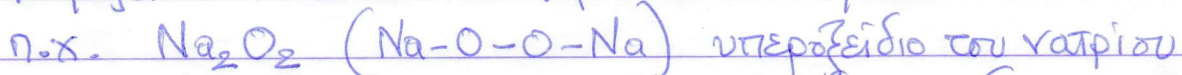


6) ενώσεις δύο αμετάλλων: $A_y^+ A_x^-$ όπου A^+ , A^- τα αμετάλλα με θετικό και αρνητικό Α.Ο. αντίστοιχα και x, y οι Α.Ο. αυτών. Θετικό αριθμό οξείδωσης έχει το αμέταλλο με τον μεγαλύτερο Α.Ο.

ονομασία: ... A^- -όξο(ς) / A^+ ...



7) Υπεροξείδια: αυτά που περιέχουν την ομάδα $-O-O-$



(διάλυμα αυτόν σε νερό είναι το οξύγενό)

8) Αμμωνία NH_3