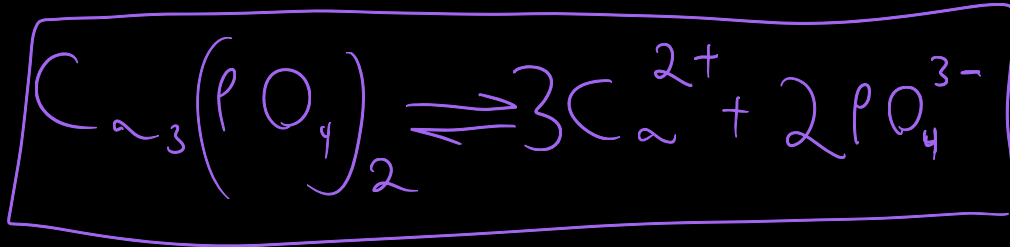


תגובת התמוססות

רשימת יונים
מורכבים
מוכרים

SCN^-	HS^-	$S_2O_3^{2-}$	MnO_4^-	IO^-	BrO^-	ClO^-	PO_3^{3-}	HPO_3^{2-}	$H_2PO_3^-$
CNO^-	$C_2O_4^{2-}$	CO_3^{2-}	HCO_3^-	IO_2^-	BrO_2^-	ClO_2^-	PO_4^{3-}	HPO_4^{2-}	$H_2PO_4^-$
CN^-	OH^-	NO_3^-	NO_2^-	IO_3^-	BrO_3^-	ClO_3^-	SO_3^{2-}	HSO_3^-	
NH_4^+	H_3O^+	$Cr_2O_7^{2-}$	CrO_4^{2-}	IO_4^-	BrO_4^-	ClO_4^-	SO_4^{2-}	HSO_4^-	

ביצוע	שלב
יון המתכת האו בד"כ חד אטומי	מחפשים מי המתכת
יון המתכת הוא בד"כ חיובי	
אם אין מתכת בכלל, כנראה שהקטיון הוא NH_4^+ או קטיון אחר שמכיל חנקן ומימן בעל מטען +1	
כל שאר התרכובת היא יון מסוג אחד, אל-מתכתי .	מחפשים את האניון
יכול להיות חד אטומי או פוליאטומי	
בד"כ שלילי	
אם המתכת מטורים 1 או 2 בטבלה המחזורית, המטען הוא קבוע והוא +(מספר הטור)	מטען המתכת
אם מדובר באלומיניום, המטען הוא +3	
אם האניון הוא אחד מהיונים המוכרים, יש לבדוק את המטען שלו	
אם מדובר ביסוד אל מתכתי מסוג אחד בלבד, מטענו תלוי בטור, עד להשלמה לאוקטט: הלוגנים: מינוס 1. הטור של חמצן: מינוס 2. הטור של חנקן: מינוס 3	מציאת מטען בשאר המקרים
יש לסכום את המטענים של אחד היונים כפול כמות הפעמים שהוא מופיע.	
סכום זה חייב להיות זהה לסכום של היון הנגדי	



$$3 \cdot (+2) = +6$$

$$2 \cdot (-3) = -6$$

$$K_{sr} = [Ca^{2+}]^3 [PO_4^{3-}]^2$$