

רשמו עבור כל אחת מהתרכובות הבאות את תגובת ההמסה המאוזנת שלה

1. $Li_2O_{(s)} \rightarrow$
2. $Mg(OH)_{2(s)} \rightarrow$
3. $K_3PO_{3(s)} \rightarrow$
4. $NH_4OH_{(s)} \rightarrow$
5. $Al_2(SO_4)_{3(s)} \rightarrow$
6. $FeF_{3(s)} \rightarrow$

רשמו עבור כל אחת מהתרכובות הבאות את תגובת ההמסה המאוזנת שלה

1. $Li_2O_{(s)} \rightarrow 2Li^{+} + O^{2-}$
2. $Mg(OH)_{2(s)} \rightarrow Mg^{2+} + 2OH^{-}$
3. $K_3PO_{3(s)} \rightarrow 3K^{+} + PO_3^{3-}$
4. $NH_4OH_{(s)} \rightarrow NH_4^{+} + OH^{-}$
5. $Al_2(SO_4)_{3(s)} \rightarrow 3SO_4^{2-} + 2Al^{3+}$
6. $FeF_{3(s)} \rightarrow 3F^{-} + Fe^{3+}$

SCN^{-}	HS^{-}	$S_2O_3^{2-}$	MnO_4^{-}	IO^{-}	BrO^{-}	ClO^{-}	PO_3^{3-}	HPO_3^{2-}	$H_2PO_3^{-}$	רשימת יונים מורכבים מוכרים
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^{-}		

כללי יונים:

הערה 2	מטען	יונים חד אטומיים של:
	חיובי	מתכת
מימן יכול גם -1	+1	טור 1
	+2	טור 2
	-1	הלוגנים

כללי תרכובות יוניות:

סכום מטענים בתרכובת יונית תמיד = 0

יש רק 2 סוגי יונים בתרכובת יונית!