

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

การเขียนสูตรและเรียกชื่อสารประกอบไอออนิก

จงเลือกคำตอบที่ถูกต้องการเรียกชื่อไอออนบวกและไอออนลบของธาตุต่างๆ

1. Ca^{2+}		Bromide ion
2. Na^+		Oxide ion
3. O^{2-}		Sodium ion
4. Cl^-		Calcium ion
5. Br^-		Chloride ion
6. NH_4^+		Silver (I) ion
7. CN^-		Iron(II) ion
8. P^{3-}		Ammonium
9. Ag^+		Cyanide
10. Fe^{2+}		Phosphide ion

จงโยงเส้นชื่อสารประกอบไอออนิก

1. NaCl	●	●	Iron (III) chloride
2. FeCl_2	●	●	Manganese oxide
3. FeCl_3	●	●	Sodium chloride
4. MnO	●	●	Manganese heptoxide
5. Mn_2O_7	●	●	Iron (II) chloride

จงเรียงสูตรสารประกอบไอออนิกที่เกิดจากการรวมตัวระหว่างธาตุต่อไปนี้

1. โพแทสเซียมกับคลอรีน	KCl
2. แคลเซียมกับไอโอดีน	Cs2S
3. สตรอนเชียมกับออกซิเจน	CaI2
4. ซีเซียมกับกำมะถัน	SrO