

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	Cs<sub>2</sub>S
3. สตรอนเซียมกับออกซิเจน	CaI<sub>2</sub>
4. ซีเซียมกับกำมะถัน	SrO