

สัญลักษณ์แบบจุดของลิทวีสและกฎออกเตต

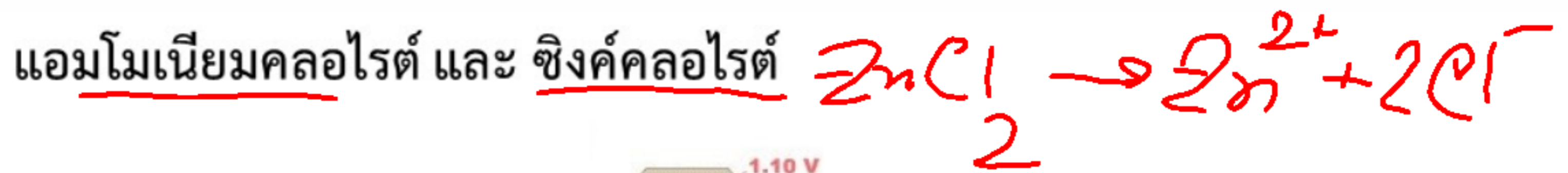
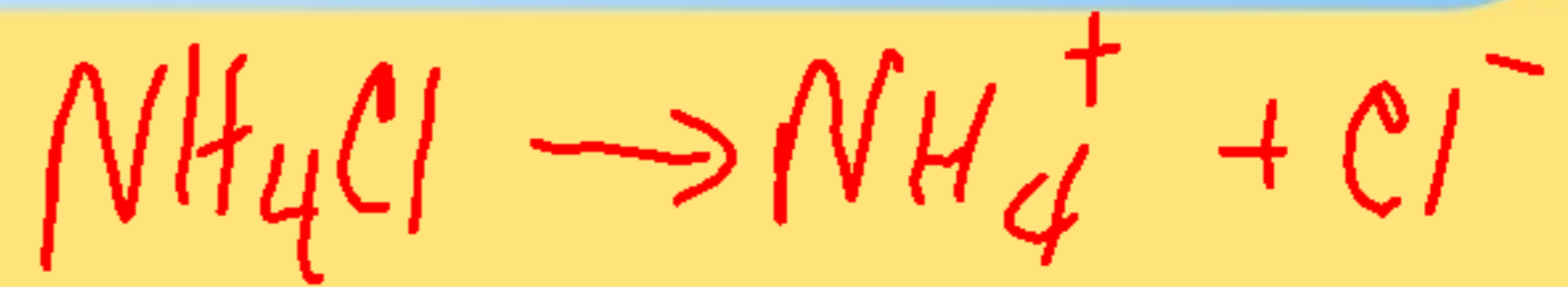
กฎออกเตต

ตัวอย่าง โจทย์ โมเลกุลหรือไอออนต่อไปนี้

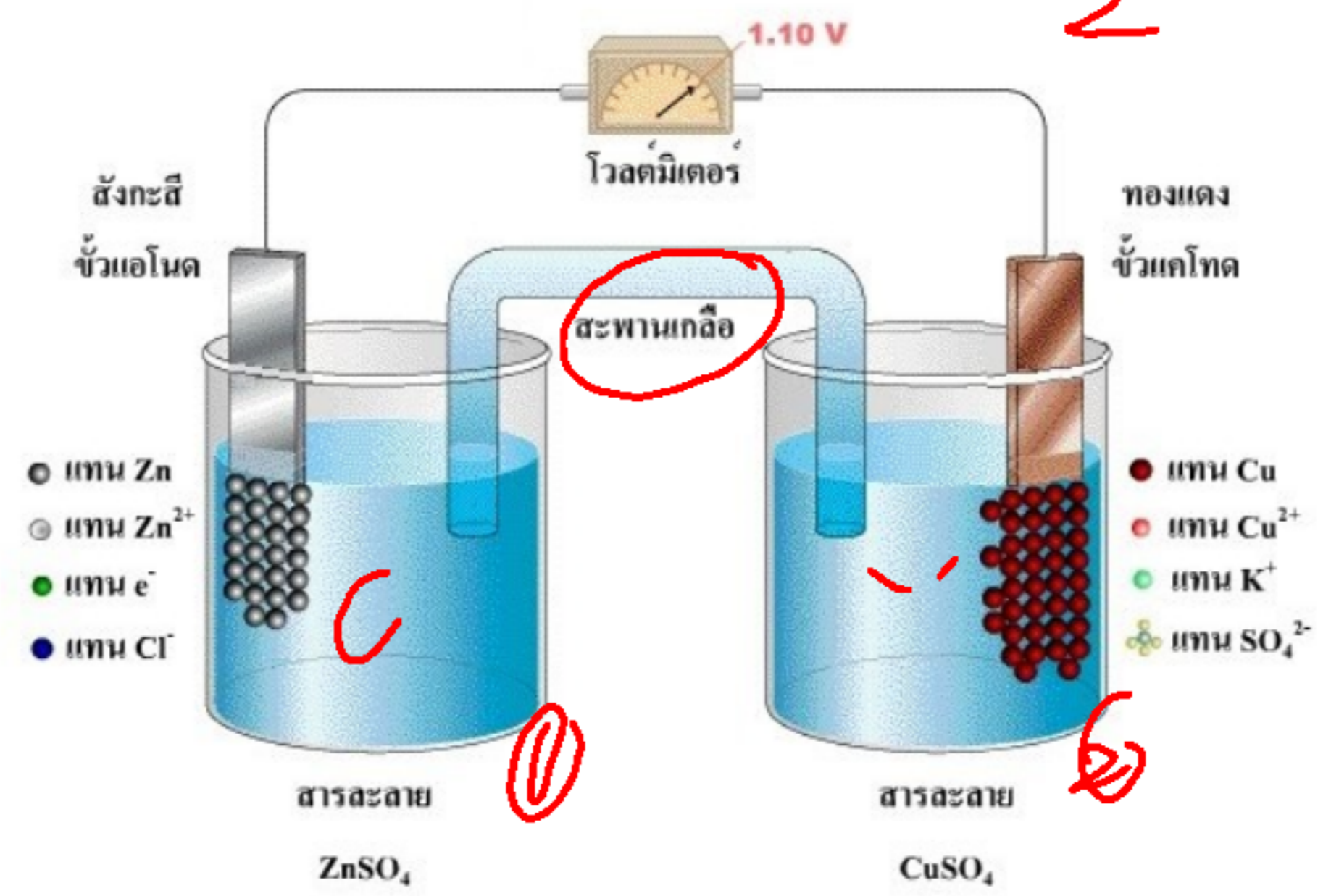
ข้อใดไม่เป็นไปตามกฎออกเตต

1. NH_3 , H_2O_2
2. BF_3 , Cl_2
3. H_2SO_4 , SO_3
4. H_2CO_3 , SO_2

การใช้ประโยชน์ของสารประกอบไอออนิก



NH_4Cl

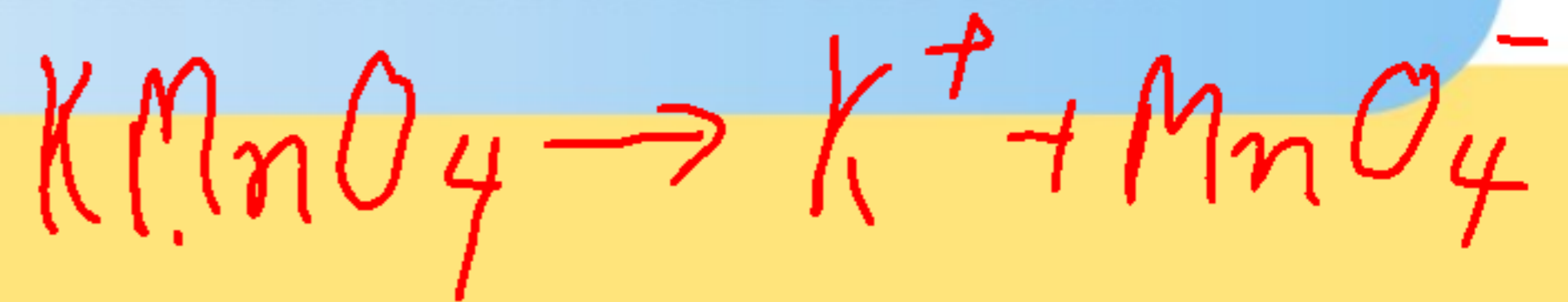


การใช้ประโยชน์ของสารประกอบไอออนิก

โซเดียมคลอไรด์ $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$



การใช้ประโยชน์ของสารประกอบไอออนิก



โพแทสเซียมเปอร์แมงกาเนต



การใช้ประโยชน์ของสารประกอบไอออนิก

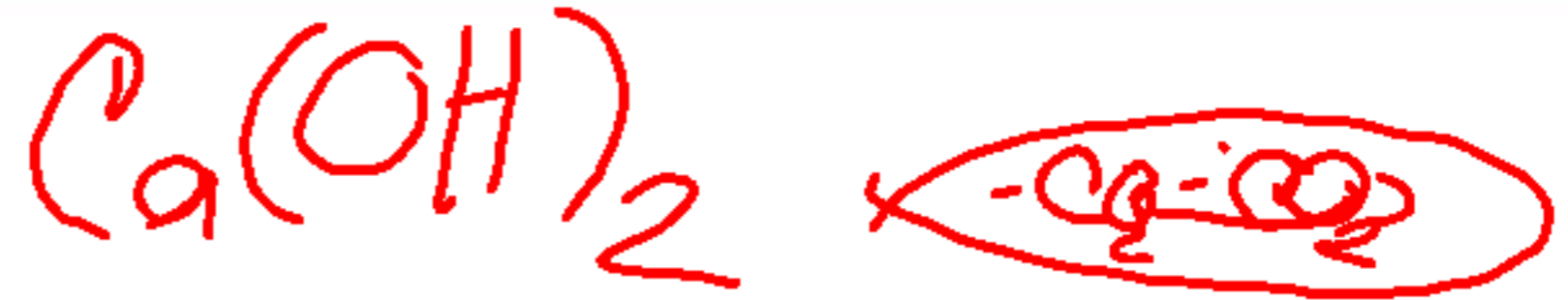
โพแทสเซียมไนเตรต $KNO_3 \rightarrow K^+ + NO_3^-$



การใช้ประโยชน์ของสารประกอบไอออนิก



โซเดียมไฮดรอกไซด์,
โซเดียมไบคาร์บอเนต



สารละลายแคลเซียมไฮดรอกไซด์

