

เรื่อง เลขออกซิเดชัน รายวิชาเคมี 4 รหัสวิชา ว32222	แบบบันทึกกิจกรรม	ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5 เวลา 15 นาที
--	------------------	---------------------------------------

ชื่อ ชั้น ม. 5/.....

คำชี้แจง นักเรียนเลือกคำตอบและพิมพ์อักษรลงหน้าข้อความด้านซ้ายมือ

- | | |
|--|-----------------------|
| 1. ค่าประจุไฟฟ้าที่สมมติขึ้น
ของไอออนหรืออะตอมของธาตุ | ก Zn |
| 2. สารที่มีเลขออกซิเดชันเท่ากับ 0 | ข ธาตุหมู่ IA |
| 3. มีเลขออกซิเดชันเพียงค่าเดียว | ค ธาตุหมู่ IIA |
| 4. เลขออกซิเดชันเท่ากับ +2 | ง ฟลูออรีนในสารประกอบ |
| 5. ผลรวมของเลขออกซิเดชันของทุกอะตอม
ของธาตุเท่ากับศูนย์ | จ ออกซิเจนในสารประกอบ |
| 6. ส่วนใหญ่มีเลขออกซิเดชัน เท่ากับ -2 | ฉ ธาตุอิสระ เช่น Na |
| 7. ผลรวมของเลขออกซิเดชันของทุกอะตอม
ของธาตุเท่ากับ -2 | ช เลขออกซิเดชัน (ON.) |
| 8. ในสารประกอบมีเลขออกซิเดชัน
เท่ากับ +2 เสมอ | ซ $K_2Cr_2O_7$ |
| 9. ธาตุแทรนซิชันที่มีเลขออกซิเดชันค่าเดียว
เมื่ออยู่ในรูปสารประกอบ | ณ $KMnO_4$ |
| 10. ธาตุแทรนซิชันในสารประกอบที่มี
เลขออกซิเดชัน เท่ากับ +7
เมื่ออยู่ในรูปสารประกอบ | ญ $C_2O_4^{2-}$ |
| | ฎ $P_2O_7^{4-}$ |
| | ฏ Ca^{2+} |