



โรงเรียนสระแก้วรัตนวิทย์

ข้อสอบปลายภาคเรียน

วิชาเคมี 4

ภาคเรียนที่ 2

รหัสวิชา ว32222

จังหวัดนครศรีธรรมราช

ชั้นมัธยมศึกษาปีที่ 5

เวลาสอบ 60 นาที

จงเติมคำตอบที่ถูกต้องลงในช่องว่าง

ชื่อ

ชั้น

เลขที่

ตอนที่ 1 จงหาเลขออกซิเดชันของธาตุต่อไปนี้

กำหนดให้ เลขออกซิเดชัน ของ K=+1, O=-2, H=+1, Ca=+2

ข้อที่	ธาตุ	ในสาร	เลขออกซิเดชัน
1.	Cr	$K_2Cr_2O_7$	
2.	S	SO_4^{2-}	
3.	P	H_3PO_4	
4.	P	$Ca_3(PO_4)_2$	
5.	Cl	$KClO_3$	
6.	K	$KMnO_4$	
7.	N	NO_3^-	
8.	Fe	FeO	
9.	C	$H_2C_2O_4$	

ตอนที่ 2 พิจารณาปฏิกิริยาต่อไปนี้ ว่าเป็นปฏิกิริยาประเภทใด พร้อมทั้งบอกตัวออกซิไดส์และตัวรีดิวซ์

ปฏิกิริยา	ประเภท	ตัวออกซิไดส์	ตัวรีดิวซ์
$Pb^{2+}(aq) + Fe(s) \longrightarrow Fe^{2+}(aq) + Pb(s)$			
$Zn(s) + Cu^{2+}(aq) \longrightarrow Zn^{2+}(aq) + Cu(s)$			
$BaCl_2(aq) + H_2SO_4(aq) \longrightarrow BaSO_4(s) + 2HCl(aq)$			
$SO_2(aq) + NO_2(aq) \longrightarrow SO_3(aq) + NO(aq)$			
$Cr_2O_3 + Na_2CO_3 + KNO_3 \longrightarrow Na_2CrO_4 + CO_2 + KNO_2$			
$MnO_2 + 4HCl \longrightarrow MnCl_2 + 2H_2O + Cl_2$			
$2Cl^- + Br_2 \longrightarrow Cl_2 + 2Br^-$			