แบบทดสอบ 3.7 เลขออกซิเดชัน (10 คะแนน)

1. ไอออนธาตุหมู่ 1 หมู่ 2 มีเลขออกซิเดชันเท่าไร

ก. −1 , −2 ข. +2 , +3

ค. +1 , +2 ง. +4 , +6

2. ข้อใดที่ออกซิเจนมีเลขออกซิเดชันเป็นศูนย์

ก. O_2 ข. H_2O

ค. H_2O_2 ง. CO_2

3. ข้อใดที่ H มีเลขออกซิเดชันเท่ากับ -1

ก. NH_3 ข. $HClO_3$

ค. H_2O ง. NaH

4. จงหาเลขออกซิเดชันของธาตุที่ขีดเส้นใต้ $\underline{N}H_3$, $H_2\underline{S}O_4$

ก. −3 , +4 ข. −3 , +6

ค. +3 , +6 ง. −3 , +8

5. ธาตุ O และ Cr ในสารประกอบต่อไปนี้มีเลขออกซิเดชันเท่าใดตามลำดับ $\underline{O}F_2$, $K_2\underline{Cr}_2O_7$

ก. +2 , +6 ข. +2 , +12

ค. −2 , +6 ง. −2 , +12

6. สารประกอบต่อไปนี้ $KMnO_4$, MnO_2 ธาตุ Mn มีเลขออกซิเดชันเท่าใดตามลำดับ

ก. +7 , +2 ข. +6 , +4

ค. +7 , +4 ง. +6 , +2

7. สารในข้อใดมีเลขออกซิเดชันสูงสุด

ก. ClO_4^- ข. H_3PO_4

ค. CO_3^{2-} ง. HNO_2

LIVEWORKSHEETS

8. ข้อใดมีเลขออกซิเดชันเท่ากับศูนย์ทั้งหมด

ก. P_4 , CO_3^{2-} , NH_3

ข. S^{2-} , CO_3^{2-} , NO_2^-

ค. P_4 , NH_3 , S_8

ง. S^{2-} , CO_2 , CO

9. $K_2\underline{S}O_4$ และ $\underline{Mn}O_4^{2-}$ ธาตุ S และ Mn มีเลขออกซิเดชันเท่าใดตามลำดับ

ก. +6 , +7

ข. +4 , +6

ค. +6 , +6

ง. −2 , +6

10. เลขออกซิเดชันของคลอรีนในข้อใดมีค่าสูงสุด

ก. HClO

ข. $HClO_3$

ค. $HClO_2$

ง. HCl

LIVEWORKSHEETS