ชื่อ ชั้น ม.6/ เลขที่

ให้ตอบคำถามต่อไปนี้ให้ถูกต้อง

Redox Reaction

ใส่เลขออกซิเดชันบนสัญลักษณ์ธาตุ และตอบว่าปฏิกิริยาใดเป็น redox หรือ non-redox

1. $Na_2SiO_3 + HCl \rightarrow SiO_2 + NaCl + H_2O$ — Redox re. / Non-redox re.

2. $HNO_3 + CuO \rightarrow Cu(NO_3)_2 + H_2O$ — Redox re. / Non-redox re.

3. $KCN + FeCl_3 \rightarrow K_3Fe(CN)_6 + H_2O$ — Redox re. / Non-redox re.

4. $Fe + HCl \rightarrow HFeCl_4 + H_2$ — Redox re. / Non-redox re.

5. $H_2Cr_2O_7 + H_2C_2O_4 + HCl \rightarrow CrCl_3 + CO_2 + H_2O$ — Redox / Non-redox

6. $HNO_3 + ZnCO_3 \rightarrow Zn(NO_3)_2 + CO_2 + H_2O$ — Redox / Non-redox

7. $H_2CrO_4 \rightarrow H_2Cr_2O_7 + H_2O$ — Redox / Non-redox

LIVEWORKSHEETS