

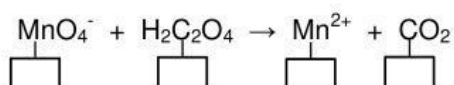
menyetarakan REAKSI REDOKS

NAMA SISWA :

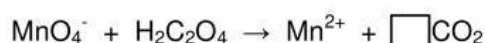
KELAS :

Setarakan reaksi redoks $\text{MnO}_4^- + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2$ dengan metode bilangan oksidasi dengan mengisi kolom yang disediakan !

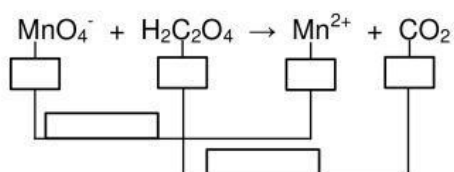
Langkah 1 : Menentukan bilangan oksidasi unsur



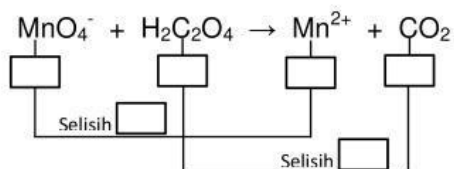
Langkah 2 : Menyetarakan unsur yang mengalami perubahan biloks



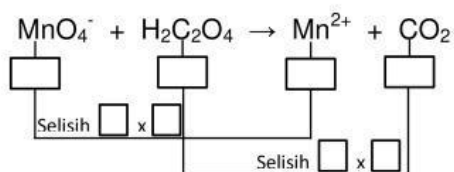
Langkah 3 : Menentukan unsur yang mengalami oksidasi dan reduksi



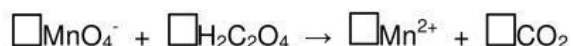
Langkah 4 : Menentukan jumlah selisih kenaikan dan peburunan biloks



Langkah 5 : Menyamakan jumlah selisih kenaikan dan peburunan biloks



Maka reaksi menjadi :



Langkah 6 : Menyamakan jumlah muatan di ruas kiri dan kanan

Muatan ruas kiri = $\square$

Muatan ruan kanan = $\square$

Karena ruas kiri lebih maka ruas kiri ditambahkan
sebanyak

Maka reaksi menjadi :



Langkah 7 : Menyamakan jumlah atom H dan O

Karena ruas kanan kekurangan atom H, maka ruas kanan
ditambahkan H_2O sebanyak

Sehingga reaksi menjadi :

