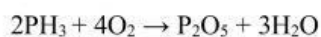


EVALUASI REDOKS

1. Biloks unsur Cr dalam $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ adalah...

- a. +2
- b. +12
- c. +6
- d. +3
- e. -2

2. Perhatikan reaksi redoks berikut:



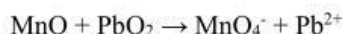
Zat yang berperan sebagai reduktor...

- a. PH_3
- b. O_2
- c. P_2O_5
- d. H_2O
- e. H_2

3. Jumlah electron yang terlibat dalam reaksi $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{Mn}^{2+}$ pada kondisi asam adalah...

- a. $2e^-$
- b. $3e^-$
- c. $4e^-$
- d. $5e^-$
- e. $6e^-$

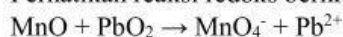
4. Perhatikan reaksi redoks berikut:



Reaksi Reduksi dari persamaan redoks diatas adalah...

- a. $\text{MnO} + \text{PbO}_2 \rightarrow \text{MnO}_4^-$
- b. $\text{MnO} \rightarrow \text{MnO}_4^-$
- c. $\text{PbO}_2 \rightarrow \text{MnO}_4^-$
- d. $\text{PbO}_2 \rightarrow \text{Pb}^{2+}$
- e. $\text{MnO} \rightarrow \text{Pb}^{2+}$

5. Perhatikan reaksi redoks berikut:



Reaksi Redoks setara dari persamaan redoks diatas adalah...

- a. $2\text{MnO} + 5\text{PbO}_2 + 8\text{H}^+ \rightarrow 2\text{MnO}_4^- + 5\text{Pb}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$
- b. $\text{MnO} + 5\text{PbO}_2 + 2\text{H}^+ \rightarrow \text{MnO}_4^- + 5\text{Pb}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$
- c. $2\text{MnO} + 5\text{PbO}_2 + 2\text{H}^+ \rightarrow 2\text{MnO}_4^- + 5\text{Pb}^{2+} + \text{H}_2\text{O}$
- d. $\text{MnO} + 5\text{PbO}_2 + 8\text{H}^+ \rightarrow \text{MnO}_4^- + 5\text{Pb}^{2+} + 4\text{H}_2\text{O}$
- e. $2\text{MnO} + 2\text{PbO}_2 + 8\text{H}^+ \rightarrow 2\text{MnO}_4^- + 5\text{Pb}^{2+} + 8\text{H}_2\text{O}$