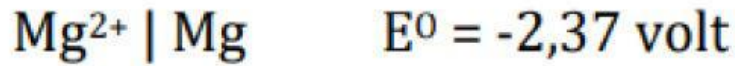




1. Diketahui potensial elektroda seng dan tembaga sebagai berikut



Dengan data tersebut disusun sel volta. Pernyataan di bawah ini yang benar adalah

A. logam Mg sebagai katoda

C. potensial sel yang terjadi +2,57 volt

B. reaksi $\text{Sn} + \text{Mg}^{2+} \rightarrow \text{Mg} + \text{Sn}^{2+}$ berlangsung spontan

D. logam Sn bertindak sebagai elektroda positif

2. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut



Bila kedua elektroda tersebut di pasangkan untuk membentuk sel volta, maka elektroda yang mengalami oksidasi dan reduksi yang benar adalah

A. Elektroda Ag teroksidasi dan elektroda Al tereduksi

C. Elektroda Ag teroksidasi dan elektroda Al teroksidasi

B. Elektroda Al teroksidasi dan elektroda Ag tereduksi

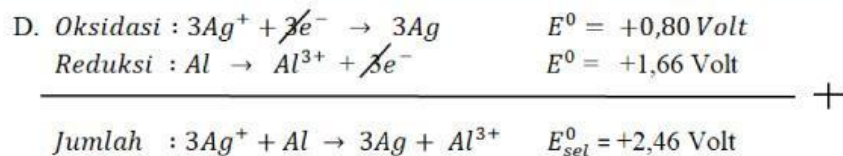
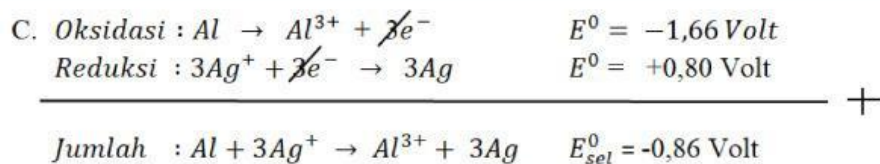
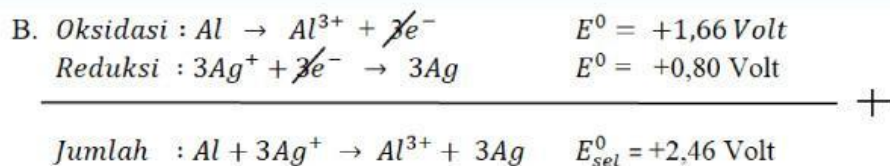
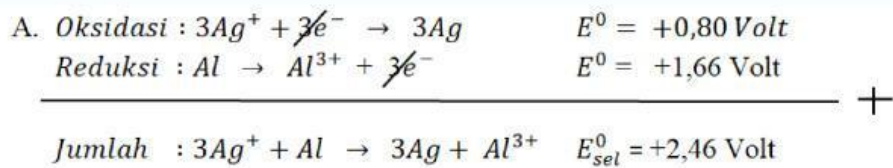
D. Elektroda Ag tereduksi dan elektroda Al tereduksi

EVALUASI

3. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut



Reaksi yang benar pada sel volta diatas adalah



EVALUASI

4. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut



Bagaimana reaksi tersebut terjadi (apakah terjadi spontan atau tidak) dan apa alasannya?

A. Spontan dikarenakan potensial sel yang dihasilkan bernilai negatif

C. Tidak spontan dikarenakan yang dihasilkan potensial sel bernilai negatif

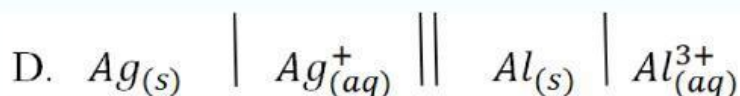
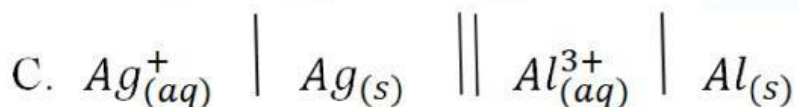
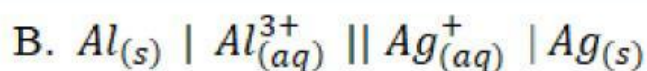
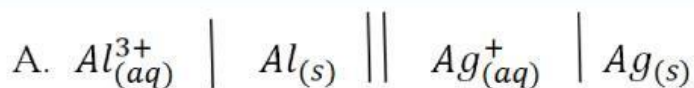
B. Spontan dikarenakan potensial sel yang dihasilkan bernilai positif

D. Tidak spontan dikarenakan yang dihasilkan potensial sel bernilai positif

5. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut



Bila kedua elektroda tersebut di pasangkan untuk membentuk sel volta, maka notasi sel nya adalah:



EVALUASI



Seorang siswa ingin menghitung potensial sel dari elektroda emas dan tembaga dengan menggunakan data potensial reduksi yang ada dengan cara langsung, maka hasilnya adalah

A. $E_{sel} = E_{katoda} - E_{anoda}$
 $= +0,34 - 0,44$
 $= -0,1 \text{ Volt}$

C. $E_{sel} = E_{katoda} - E_{anoda}$
 $= +0,34 - (-0,44)$
 $= +0,78 \text{ Volt}$

B. $E_{sel} = E_{katoda} - E_{anoda}$
 $= +0,44 - 0,34$
 $= +0,1 \text{ Volt}$

D. $E_{sel} = E_{katoda} - E_{anoda}$
 $= +0,44 - (-0,34)$
 $= +0,78 \text{ Volt}$

7. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut



Susunan logam X,Y, dan Z dalam deret volta berdasarkan urutan semakin mudah mengalami reduksi adalah

A. X - Y - Z

C. Z - X - Y

B. Z - Y - X

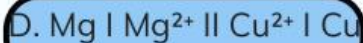
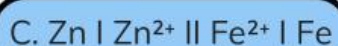
D. Y - X - Z

EVALUASI

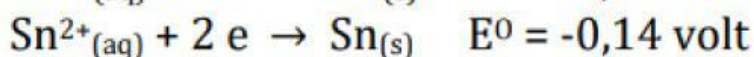
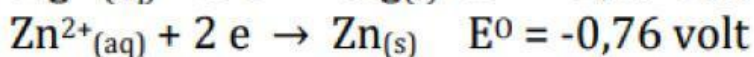
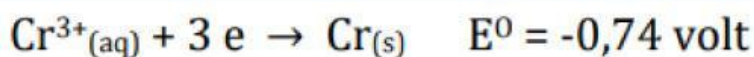
8. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut



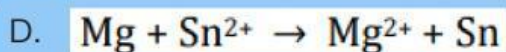
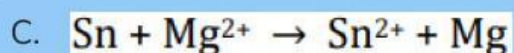
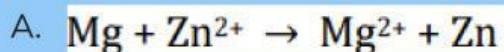
Notasi sel yang tidak berlangsung spontan adalah



9. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut

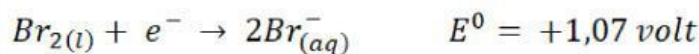
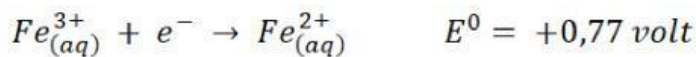
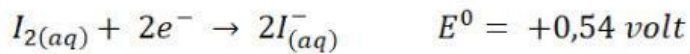
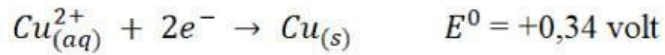


Reaksi yang dapat berlangsung spontan dan menghasilkan harga potensial sel terbesar adalah



EVALUASI

10. Diketahui potensial elektroda sebagai berikut



Reaksi berikut yang tidak dapat berlangsung spontan adalah

