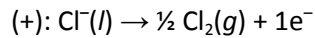
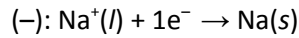


SEL ELEKTROLISIS

MULTIPLE CHOICE

1. UN 2019 Type 1

Gas klorin dapat dibuat melalui proses Down dengan reaksi:



Perhatikan beberapa pernyataan berikut!

1. Gas O_2 dihasilkan di katode
2. Logam Cu atau Ag dapat dijadikan sebagai anode
3. Gas klorin dihasilkan di anode
4. Sumber utama pembuatan gas tersebut adalah garam batu.

Pernyataan yang benar ditunjukkan oleh nomor

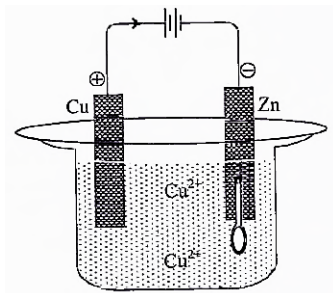
- A. (1) dan (2)
- B. (1) dan (3)
- C. (2) dan (3)
- D. (2) dan (4)
- E. (3) dan (4)

ANS:

2. UN 2018 Type A

Perhatikan wacana berikut!

Sendok logam yang terbuat dari zink akan disepuh dengan logam tembaga.



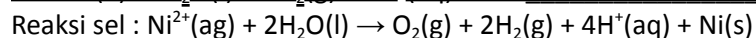
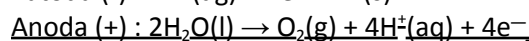
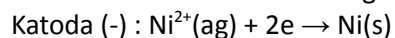
Reaksi yang terjadi di katoda adalah

- A. $\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + \text{Zn}(\text{s}) \rightarrow \text{Cu}(\text{s}) + \text{Zn}^{2+}(\text{aq})$
- B. $\text{Zn}(\text{s}) \rightarrow \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2e^-$
- C. $\text{Zn}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \rightarrow \text{Zn}(\text{s})$
- D. $\text{Cu}(\text{s}) \rightarrow \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2e^-$
- E. $\text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2e^- \rightarrow \text{Cu}(\text{s})$

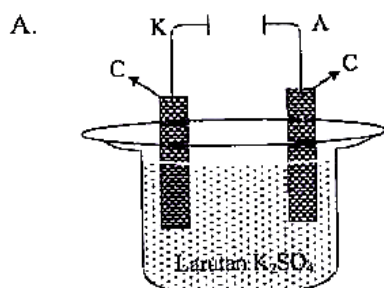
ANS:

3. UN 2018 Type A

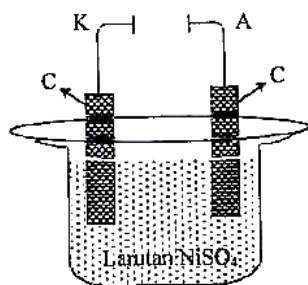
Elektrolisis suatu larutan menghasilkan reaksi seperti berikut.



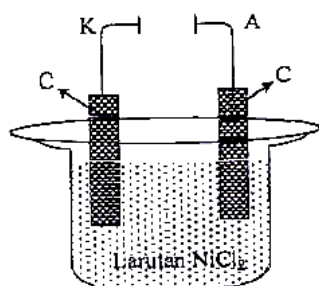
Gambar yang tepat untuk peristiwa elektrolisis tersebut adalah



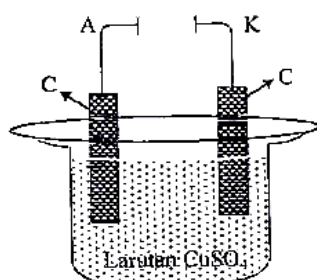
B.



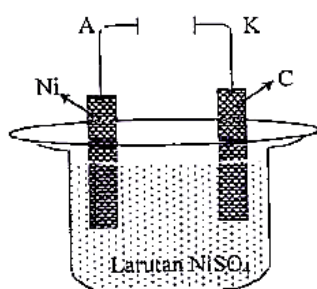
C.



D.



E.



ANS: B

4. UN Kimia 2017 - 34

Perhatikan peristiwa elektrolisis berikut!

- (1) Lelehan NaBr dengan elektrode platina
- (2) Larutan K_2SO_4 dengan elektrode karbon
- (3) Lelehan HCl dengan elektrode platina
- (4) Larutan $CuSO_4$ dengan elektrode karbon

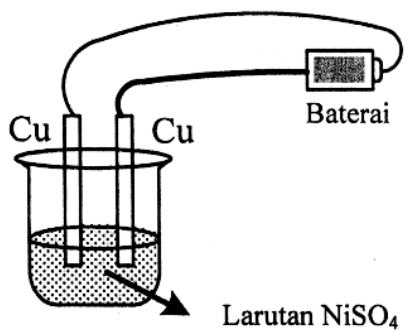
Pasangan reaksi di anoda yang menghasilkan gas O_2 terjadi pada nomor

- A. (1) dan (2)
- B. (1) dan (3)
- C. (2) dan (3)
- D. (2) dan (4)
- E. (3) dan (4)

ANS:

5. UN-SMA-2015-1-33

Perhatikan sel elektrolisis berikut ini!



Reaksi yang terjadi di anoda adalah

- A. $\text{Ni}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e} \rightarrow \text{Ni}(\text{s})$
- B. $\text{Cu}(\text{s}) \rightarrow \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}$
- C. $2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow 4\text{H}^+(\text{aq}) + \text{O}_2(\text{g}) + 4\text{e}$
- D. $\text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + 4\text{H}^+(\text{aq}) + 2\text{e} \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{SO}_2(\text{g})$
- E. $\text{Ni}(\text{s}) \rightarrow \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{e}$

ANS: