

LATIHAN PAS

Reaksi Redoks

1. Setarakan persamaan reaksi berikut (ikuti tahapannya) dalam suasana asam



Nama:

Kelas:

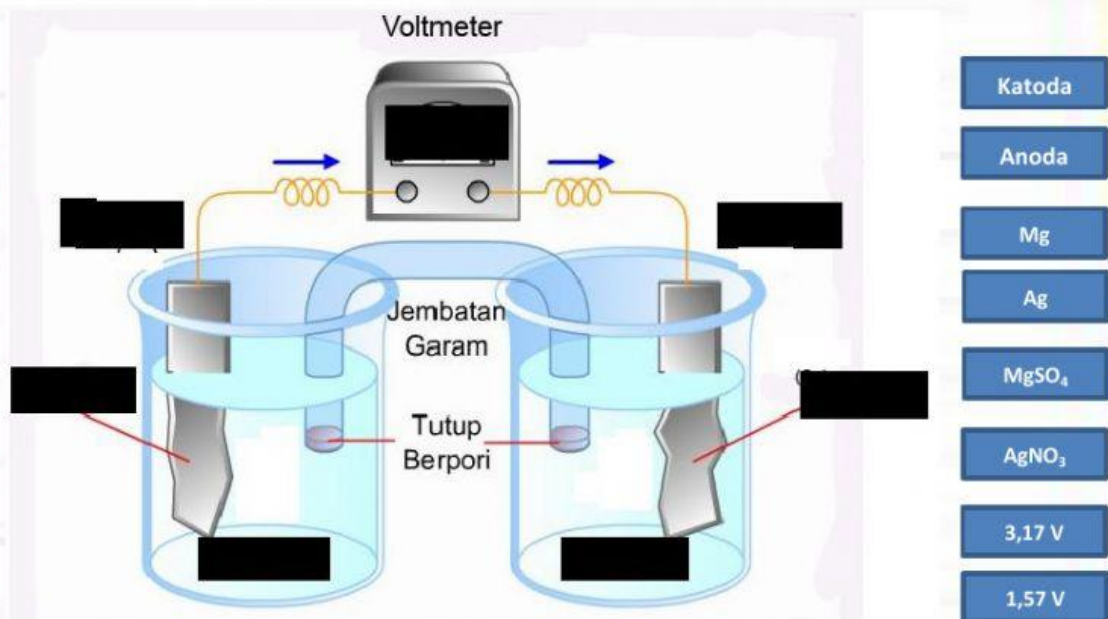


Berdasarkan persamaan reaksi di atas, tentukan:

- Oksidatornya =
- Reduktornya =
- Banyaknya Fe^{2+} yang dapat bereaksi dengan 1 mol MnO_4^- = mol

Sel Volta

2. Perhatikan gambar berikut, dan lengkapi bagian-bagiannya!



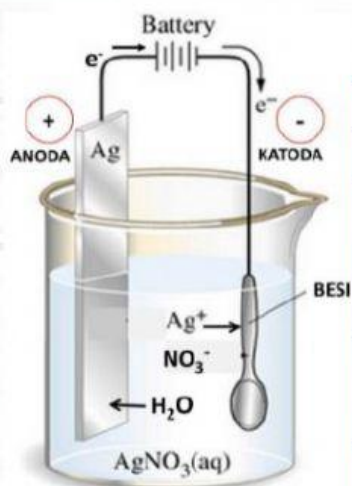
Diketahui: $E^\circ \text{Mg}|\text{Mg}^{2+} = -2,37 \text{ V}$ dan $E^\circ \text{Ag}^+|\text{Ag} = 0,80 \text{ V}$

Berdasarkan gambar di atas, berilah tanda ceklist (v) pada pernyataan yang benar!

☐	Reaksi berlangsung spontan
☐	Mengubah energi listrik menjadi energi kimia
☐	Notasi sel adalah $\text{Mg} \text{Mg}^{2+} \text{Ag}^+ \text{Ag}$
☐	Elektron mengalir dari logam Ag ke logam Mg

Sel Elektrolisis

3. Perhatikan gambar sel elektrolisis (pelapisan logam Ag pada sendok) berikut kemudian berilah tanda ceklist (v) pada pernyataan yang benar!



Reaksi pada anoda adalah $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{O}_2 + 4\text{H}^+ + 4\text{e}^-$
Reaksi pada katoda adalah $\text{Ag}^+ + \text{e}^- \rightarrow \text{Ag}$
Jika Ar Ag = 108, maka endapan perak yang terbentuk jika elektrolisis dilakukan selama 965 detik dengan arus 1 A adalah sebesar 10,8 g
Sel di samping mengubah energi listrik menjadi energi kimia
Reaksi redoks berlangsung spontan

Turunan Alkana

4. Pasangkan nama senyawa berikut dengan gugus fungsi yang sesuai

Nama senyawa

Gugus Fungsi

2-metoksipropana

-CO-

3-metilpropanal

-COO-

Metil 2-metilbutanoat

-OH

2-metil-3-heksanon

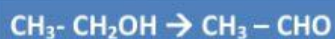
-COOH

-CHO

-O-

5. Pasangkan tipe reaksi berikut dengan contohnya

Contoh persamaan reaksi



tipe reaksi kimia

Reduksi

Oksidasi

Esterifikasi

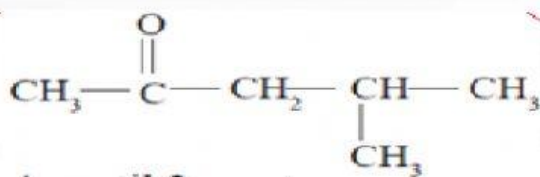
Hidrolisis

Eliminasi

Adisi

6. Tuliskan nama struktur berikut! (penulisan tanpa spasi)

a.



b.

