

6.2 SEL KIMIA

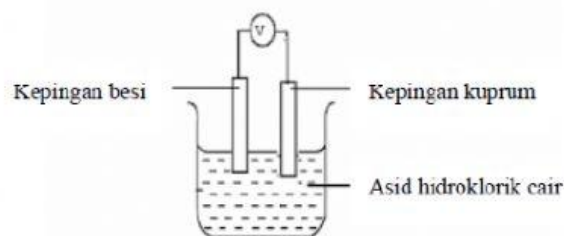
1. Antara yang berikut, yang manakah perubahan tenaga yang berlaku dalam sel kimi

- A. Tenaga elektrik → tenaga haba
- B. Tenaga keupayaan → tenaga kimia
- C. Tenaga elektrik → tenaga kimia
- D. Tenaga kimia → tenaga elektrik

2. Apakah sel kimia?

- A. Satu sel neutral
- B. Sel yang menukarkan tenaga kimia kepada tenaga elektrik
- C. Sel yang menukarkan tenaga elektrik kepada tenaga kimia
- D. Satu sel yang mengeluarkan tenaga haba

3. Rajah 2 menunjukkan sebuah sel voltan ringkas.

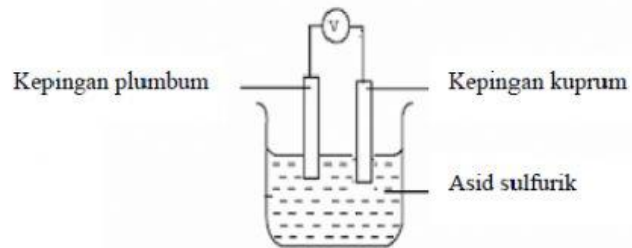


Antara berikut, yang manakah terhasil di kepingan kuprum?

- A. Logam kuprum
- B. Gas hidrogen
- C. Ion kuprum
- D. Ion besi

6.2 SEL KIMIA

4. Rajah 3 menunjukkan satu sel voltan.



Antara kepingan logam berikut, yang manakah boleh digunakan untuk menggantikan kepingan plumbum supaya dapat meningkatkan voltan sel itu?

- A. Besi
 - B. Zink
 - C. Timah
 - D. Argentum
5. Antara yang berikut, yang manakah tidak benar tentang kegunaan sel kimia?
- A. Untuk mengekstrak logam
 - B. Untuk menyadur kunci
 - C. Untuk menuliskan kuprum tak tulen
 - D. Menghasilkan bateri