6.2 SEL KIMIA

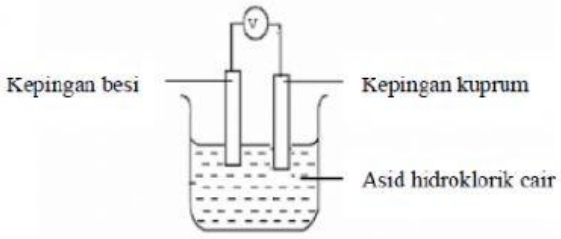
1. Antara yang berikut, yang manakah perubahan tenaga yang berlaku dalam sel kimi

   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.

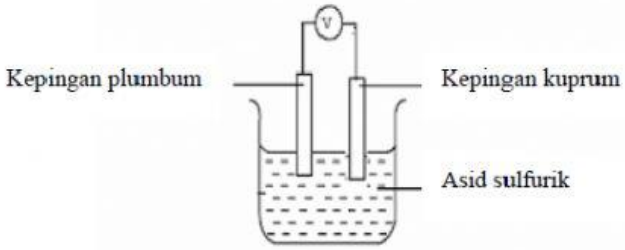


   Antara berikut, yang manakah terhasil di kepingan kuprum?

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

LIVEWORKSHEETS

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 menulenkan kuprum tak tulen
D. Menghasilkan bateri

LIVEWORKSHEETS