Kisi-kisi Soal Kimia Kelas XII Semester 1 Materi Sel Volta dan Potensial Sel

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| No. | Kompetensi Dasar | Indikator Pencapaian | Jenjang | Nomer Soal | Tipe Soal | Kunci |
| 1 | Menganalisis proses yang terjadi dan melakukan perhitungan zat atau listrik yang terlibat pada suatu sel volta serta penerapanya dalam kehidupan | * Menjelaskan susunan sel volta atau sel galvani beserta fungsinya
 | C1C1C2C2C2C3C3C3C3C3C4C2C3 | 123456789101112 | Pilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaEsaiEsai | AABBDDCCBAD |
| * Menjelaskan proses terjadinya aliran listrik dalam sel volta
 | C1C1C2C2C2C3C3C3C3C3C4C3C3 | 121314151617181920212234 | Pilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaEsaiEsai | BDCEDCAABD |
| * Menuliskan notasi sel pada sel volta
 | C1C1C2C2C2 C3C3C3C3C3C4C4C4  | 232425262728293031323356 | Pilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaPilihan GandaEsaiEsai | ACCCEBACBD |

Kunci Jawaban Pilgan

1.A

2.A

3.B

4.B

5.D

6.D

7.C

8.C

9.B

10.A

11.D

12.B

13.D

14.C

15.E

16.

17.D

18.C

19.A

20A

21.B

22.D

23.A

24.C

25.C

26.C

27.E

28.B

29.A

30.C

31.

32.B

33.D

Jawaban esai

1. Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb, (H), Cu, Hg, Ag, Pt, Au
2. 
3. 
4. Jembatan garam adalah alat yang digunakan untuk menghubungkan reaksi reduksi dan oksidasi setengah sel dari sel volta
5. 

