



PENILAIAN HARIAN
KD 3.3
PENYETARAAN REDOKS

20 Soal

Nama :

Kelas :

A. Soal Pilihan Ganda

Pilihlah salah satu pilihan jawaban yang paling benar!

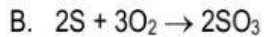
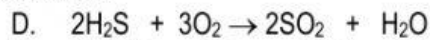
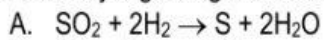
- Defenisi reaksi oksidasi yang benar adalah ...
 - Pelepasan elektron
 - Pengikatan elektron
 - Penurunan biloks
 - Pengikatan hidrogen
 - Pelepasan oksigen
- Defenisi reaksi reduksi yang benar adalah ...
 - Pelepasan elektron
 - Peningkatan biloks
 - Penurunan biloks
 - Pengikatan hidrogen
 - Pelepasan oksigen
- Perhatikan reaksi berikut:
 $2\text{Cl}^- \rightarrow \text{Cl}_2 + 2\text{e}^-$
Reaksi tersebut merupakan reaksi...
 - Reduksi
 - Oksidasi
 - Eliminasi
 - Disosiasi
 - Adisi
- Perhatikan reaksi berikut:
 $\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} + 3\text{e}^- \rightarrow \text{MnO}_2 + 4\text{OH}^-$
Reaksi tersebut merupakan reaksi...
 - Reduksi
 - Oksidasi
 - Eliminasi
 - Disosiasi
 - Adisi
- $\text{CuS} + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Cu}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + \text{NO}$
Perubahan biloks atom N pada reaksi redoks tersebut mengalami ...
 - Naik 2
 - Naik 3
 - Turun 2
 - Turun 3
 - Tidak berubah



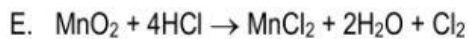
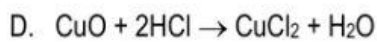
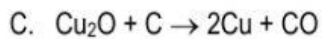
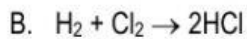
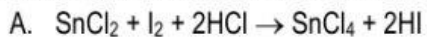
6. Perhatikan reaksi berikut: $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Cl}_2$
Bilangan oksidasi Mn mengalami perubahan dari ...
A. +4 menjadi +2 D. +2 menjadi +1
B. +4 menjadi +1 E. +1 menjadi +2
C. +2 menjadi +4
7. Pada reaksi: $2\text{CO} + 2\text{NO} \rightarrow 2\text{CO}_2 + \text{N}_2$ bilangan oksidasi N berubah dari...
A. +2 ke 0 D. +3 ke +2
B. +2 ke +1 E. +4 ke 0
C. +3 ke +1
8. Bilangan oksidasi atom Cr dalam senyawa K_2CrO_4 adalah ...
A. +2 D. +5
B. +3 E. +6
C. +4
9. Pada penyetaraan reaksi redoks dengan metode bilangan oksidasi dalam suasana basa, maka penambahan ion OH^- bertujuan untuk...
A. Menyetarakan jumlah muatan D. Menyetarakan jumlah elektron
B. Menyetarakan atom O E. Menyetarakan unsur yang berubah biloks
C. Menyetarakan atom H
10. Pada penyetaraan reaksi redoks dengan metode setengah reaksi dalam suasana asam, maka penambahan ion H^+ bertujuan untuk...
A. Menyetarakan jumlah muatan D. Menyetarakan jumlah elektron
B. Menyetarakan atom O E. Menyetarakan unsur yang berubah biloks
C. Menyetarakan atom H
11. Pada penyetaraan reaksi redoks dengan metode setengah reaksi, maka penambahan H_2O bertujuan untuk...
A. Menyetarakan jumlah muatan D. Menyetarakan jumlah elektron
B. Menyetarakan atom O E. Menyetarakan unsur yang berubah biloks
C. Menyetarakan atom H
12. Pada penyetaraan reaksi redoks dengan metode setengah reaksi, maka penambahan elektron bertujuan untuk...
A. Menyetarakan jumlah muatan D. Menyetarakan jumlah elektron
B. Menyetarakan atom O E. Menyetarakan unsur yang berubah biloks
C. Menyetarakan atom H



13. Atom S yang mengalami reduksi terdapat pada reaksi ...



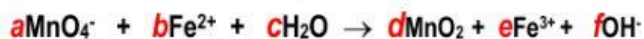
14. Di antara reaksi-reaksi di bawah ini, yang *bukan* merupakan reaksi redoks adalah...



B. Soal Menjodohkan

Tarik garis untuk mencocokkan jawaban yang tepat!

Perhatikan reaksi berikut !



Maka nilai koefisien a, b, c, d, e, dan f setelah disetarakan adalah ...

a	3
b	1
c	1
d	2
e	4
f	3

Selamat Bekerja Semoga Sukses

ULANGAN - KIMIA – REDOKS/KELAS XII-SMA