**Soal Pre-Test**

**Nama: ………………………………………**

1. Perhatikan reaksi berikut!

Cl2 + 2Br- $\rightarrow $ Br2­ + 2Cl-

Spesi yang menerima elektron pada reaksi tersebut adalah…

1. Cl- d. Br2
2. Cl e. Cl2
3. Br-
4. Reaksi antara aluminium dengan larutan asam klorida terjadi menurut persamaan berikut.

2Al + 6H+ $\rightarrow $ 2Al3+ + 3H2

Reaksi yang terjadi pada perubahan atom aluminium menjadi ion aluminium adalah berupa reaksi…

1. Reduksi karena terjadi pelepasan 1 elektron
2. Oksidasi karena terjadi pelepasan 1 elektron
3. Oksidasi karena terjadi penerimaan 3 elektron
4. Oksidasi karena terjadi pelepasan 3 elektron
5. Reduksi karena terjadi penerimaan 3 elektron
6. Dalam suatu larutan terjadi reaksi sebagai berikut.

Mg + S $\rightarrow $ Mg2+ + S2-

Dari reaksi di atas dapat ditarik kesimpulan bahwa…

1. Unsur Mg dan S sama-sama mudah melepaskan elektron
2. Unsur Mg lebih mudah melepaskan elektron daripada unsur S
3. Unsur Mg lebih sukar melepaskan elektron daripada unsur S
4. Unsur Mg lebih mudah menerima elektron daripada unsur S
5. Unsur Mg lebih mudah dibentuk dari persenyawaannya daripada unsur S
6. Diketahui beberapa reaksi berikut.
7. Mg + 2HNO3 $\rightarrow $ Mg(NO3)2 + H2
8. 2KClO3 + 3S $\rightarrow $ 2KCl + 3SO2
9. 2KMnO4 + 5H2C2O4 + 3H2SO4 $\rightarrow $ K2SO4 + 2MnSO4 + 10CO2 + 8H2O

Unsur-unsur yang digarisbawahi pada reaksi tersebut secara berturut-turut bertindak sebagai…

1. Oksidator, reduktor, dan reduktor
2. Reduktor, oksidator, dan reduktor
3. Reduktor, reduktor dan oksidator
4. Reduktor, oksidator, dan oksidator
5. Oksidator, reduktor, dan oksidator
6. Bilangan oksidasi atom besi, belerang, dan oksigen dalam senyawa Fe2(SO4)3 berturut-turut adalah…
7. +3, +6, +2
8. +3, -6, +2
9. +3, +6, -2
10. -3, +6, +2
11. -3, +6, -2
12. Perubahan bilangan oksidasi atom N pada reaksi:

CuS + NO3- $\rightarrow $ Cu2+ + SO42- + NO

adalah…

1. Naik 1 d. Turun 2
2. Naik 2 e. Turun 3
3. Naik 3
4. Pada reaksi CuO + H2 $\rightarrow $ Cu + H2O yang bertindak sebagai hasil reduksi adalah…
5. CuO d. H2O
6. Cu e. CuO dan H2O
7. H2
8. Dalam reaksi:

2KClO3 (s) + 3S(s) $\rightarrow $ 2KCl (s) + 3SO2 (g)

yang bertindak sebagai oksidator adalah…

1. KClO3
2. S
3. KCl dan SO2
4. KCl
5. SO2
6. Perhatikan reaksi berikut!

4HCl + 2S2O32- $\rightarrow $ 2S + 2SO2 + 2H2O + 4Cl-

Reaksi tersebut merupakan reaksi autoredoks karena…

1. HCl mengalami reduksi dan oksidasi
2. S2O32- mengalami reduksi sekaligus oksidasi
3. H2O merupakan hasil reduksi dan dan hasil oksidasi
4. Unsur O berperan sebagai reduktor sekaligus oksidator
5. SO2 merupakan hasil reduksi dan hasil oksidasi
6. Reaksi redoks mempunyai persamaan reaksi seperti berikut.

NaHSO4 + Al + NaOH $\rightarrow $ Na2S + Al2O3 + H2O

Pasangan reduktor dan hasilnya pada persamaan tersebut secara berturut-turut adalah….

1. Al dan Al2O3
2. NaHSO4 dan Na2S
3. NaOH dan Na2S
4. NaOH dan H2O
5. NaOH dan Al2­O3

“Selamat Mengerjakan ☺”

Good luck!!!