QUIZIZZ

NAMA : _____

KELAS : _____

Redoks
20 Questions

TANGGAL : _____

1. $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$

yang merupakan reduktor di reaksi tersebut adalah ...

A H_2

B $MgCl_2$

C HCl

D Mg

2. Definisi reaksi oksidasi yang benar adalah ...

A Pelepasan elektron

B Pengikatan Hidrogen

C Penurunan Bilangan Biloks

D Pelepasan Oksigen

3. Perhatikan reaksi berikut:

$2Cl^- \rightarrow Cl_2 + 2e^-$

Reaksi tersebut merupakan reaksi ...

A Reduksi

B Disosiasi

C Oksidasi

D Pengikatan elektron

4. $CuS + NO_3^- \rightarrow Cu^{2+} + SO_4^{2-} + NO$

Perubahan biloks atom N pada reaksi tersebut mengalami ...

A Naik 2

B Naik 3

C Turun 3

D Turun 2

5. Bilangan oksidasi atom N = -3 terdapat pada senyawa ...

A HNO_3

B N_2O_4

C NH_3

D HNO_2

6. Perhatikan reaksi berikut: $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$

yang mengalami reaksi reduksi adalah senyawa ...

A Mg

B H_2

C HCl

D $MgCl_2$

7. Bilangan oksidasi atom Cr dalam senyawa K_2CrO_4 adalah ...

A +2

B +6

C +1

D +3

8. Pada reaksi berikut:

$MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + 2\,H_2O + 2Cl_2$

Bilangan oksidasi Mn mengalami perubahan dari ...

A +4 menjadi +2

B +2 menjadi +1

C +4 menjadi +1

D +2 menjadi +4

9. $2Ag^+ + Zn \rightarrow 2Ag + Zn^{2+}$

Pernyataan yang benar menurut reaksi di atas adalah ...

A Zn : oksidator dan Ag : reduktor

B Zn : reduktor dan Ag : oksidator

C Zn : reduktor dan Ag^+ : oksidator

D Zn : oksidator dan Ag^+ : reduktor

10. Suatu senyawa ion poliatom yang belum diketahui dilambangkan $A_2B_7^{x-}$. Jika biloks A = +6 dan biloks B = -2 , maka nilai (x) sebagai muatan ion tersebut adalah ...

A -3

B -2

C -5

D -4

11. Biloks atom Pb dalam senyawa PbO_2 sama dengan biloks atom Mn dalam senyawa ...

A Mn

B $KMnO_4$

C MnO

D MnO_2

12. Reaksi yang menunjukkan reduksi atom S adalah ...

A $SO_2 + 2H_2 \rightarrow S + 2H_2O$

B $2H_2S + 3O_2 \rightarrow 2SO_2 + 2H_2O$

C $2S + 3O_2 \rightarrow 2SO_3$

D $3SO_3 + 2NO_3^- + 2H^+ \rightarrow 3SO_4^{2-} + 2NO + H_2$

13. $2KClO_3 + 3S \rightarrow 2KCl + 3SO_2$

Dari reaksi di atas, yang bertindak sebagai oksidator adalah ...

A KCl

B $KClO_3$

C S

D SO_2

14. Biloks atom H pada senyawa CaH_2 adalah ...

A -1

B -2

C +1

D +2

15. $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$

yang merupakan hasil oksidasi dari reaksi tersebut adalah ...

A HCl

B $MgCl_2$

C Mg

D H_2

16. Bilangan oksidasi atom besi, belerang dan oksigen dalam senyawa $Fe_2(SO_4)_3$ berturut-turut adalah ...

A +3, +6, +2

B +3, -6, +2

C +3, +6, -2

D -3, +6, +2

17. $I_2 + 6OH^- \rightarrow I^- + IO_3^- + 3H_2O$

Reaksi tersebut merupakan reaksi ...

A Konporprosionasi

B Bukan Redoks

C Disproporsionasi

D Redoks

18. $Pb + PbO_2 + 2H_2SO_4 \rightarrow 2PbSO_4 + 2H_2O$

Reaksi tersebut merupakan reaksi ...

A Bukan redoks

B Autoredoks

C Anti autoredoks

D Redoks

19. $CuO + 2HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2O$

Reaksi tersebut merupakan reaksi ...

A Bukan Redoks

B Redoks

C Anti autoredoks

D Autoredoks

20. Bilangan oksidasi atom S yang paling tinggi terdapat pada ...

A H_2S

B SO_4^{2-}

C SO_2

D $S_2O_3^{2-}$