

Nama :

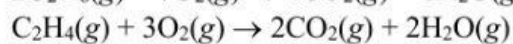
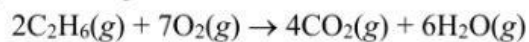
Kelas :

SOAL PILIHAN GANDA

1. Partikel penyusun atom dapat diketahui dari nomor atom dan nomor massanya .Notasi atom unsur Krypton tertulis $^{84}_{36}\text{Kr}$, maka jumlah proton, elektron, netron dari unsur krypton berturut-turut

- A. 36 , 36 , 84
B. 36 , 84 , 36
C. 36 , 36 , 36
D. 48 , 36 , 36
E. 36 , 36 , 48

2. Sebanyak 10 L campuran gas yang mengandung etana (C_2H_6) dan etena (C_2H_4) dibakar pada (T, P) menurut persamaan reaksi berikut ini.



Volume uap air yang dihasilkan sebanyak 26 Liter. Volume gas etana dan etena dalam campuran berturut-turut sebanyak

- A. 2 L dan 8 L
B. 3 L dan 7 L
C. 6 L dan 4 L
D. 7 L dan 3 L
E. 8 L dan 2 L

3. Perhatikan tabel berikut :

No	Nama Senyawa	Rumus Senyawa
(1)	Natrium oksida	NaO
(2)	Tembaga (II) oksida	Cu_2O
(3)	Besi (II) sulfat	FeSO_4
(4)	Kalsium karbonat	K_2CO_3
(5)	Magnesium hidroksida	$\text{Mg}(\text{OH})_2$

Pasangan yang berhubungan dengan tepat adalah

- A. (1) dan (2)
B. (3) dan (4)
C. (2) dan (4)
D. (3) dan (5)
E. (1) dan (5)

4. Perhatikan data afinitas elektron berikut!

Unsur	Afinitas Elektron
<i>X</i>	156 kJ.mol ⁻¹
<i>Y</i>	-349 kJ.mol ⁻¹

Pernyataan yang tepat untuk menyatakan kestabilan kedua unsur tersebut adalah

- A. unsur *Y* lebih bersifat non logam daripada unsur *X*
- B. unsur *X* lebih sulit melepas elektron daripada unsur *Y*
- C. unsur *X* lebih mudah menyerap elektron daripada unsur *Y*
- D. ion *Y*⁻ lebih stabil daripada atom *Y*
- E. ion *X*⁻ lebih stabil daripada atom *X*



5. Perhatikan tabel beberapa unsur dengan nomor atomnya berikut!

No.	Unsur	Nomor Atom
(1)	<i>P</i>	5
(2)	<i>Q</i>	6
(3)	<i>R</i>	7
(4)	<i>S</i>	8
(5)	<i>T</i>	9

Pasangan senyawa berikut yang menyimpang dari kaidah oktet adalah

- A. *PT*₃ dan *RT*₅
- B. *QS*₂ dan *RT*₃
- C. *QT*₄ dan *QS*₂
- D. *QT*₄ dan *RT*₃
- E. *RT*₅ dan *RT*₃



6. Dibawah ini adalah tabel hasil uji larutan dengan kertas lakmus dan daya hantar listriknya :

Larutan	Kertas Lakmus merah	Kertas Lakmus Biru	Daya Hantar Listrik
1	Biru	Biru	Nyala lampu terang
2	Merah	Merah	Nyala lampu redup
3	Biru	Merah	Nyala lampu redup
4	Biru	Biru	Nyala lampu redup
5	Merah	Merah	Nyala lampu terang

yang merupakan larutan elektrolit kuat dan bersifat asam adalah nomor....

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
- E. 5



7. Berikut ini data hasil titrasi antara Ca(OH)_2 dengan larutan asam asetat 0,1 M.

Percobaan	Volume Ca(OH)_2 (mL)	Volume CH_3COOH (mL)
(1)	20	20,5
(2)	20	20,0
(3)	20	19,5

Berdasarkan pada data tersebut, massa Ca(OH)_2 yang bereaksi adalah
 ...($M_r \text{Ca(OH)}_2 = 74 \text{ gram.mol}^{-1}$).

- A. 0,037 gram
 B. 0,074 gram
 C. 0,37 gram
 D. 0,74 gram
 E. 1,48 gram

8. Harga pH larutan NH_3 0,1 M jika diketahui $K_b \text{NH}_3 = 1,0 \cdot 10^{-5}$ adalah....

- A. 3
 B. 5
 C. 8
 D. 11
 E. 12

9. Diketahui dua jenis larutan diuji dengan beberapa indikator dengan hasil sebagai berikut :

Indikator	Trayek/warna	Larutan-1	Larutan-2
Metilmerah	4,2 - 6,3 (merah-kuning)	kuning	kuning
Metiljingga	2,9 - 4,0 (merah - kuning)	kuning	kuning
Bromtimolbiru	6,0 - 7,6 (kuning- biru)	biru	biru
Fenolftalin	8,3 - 10 (tidak berwarna- merah)	merah	tidak berwarna

pH larutan-1 dan larutan 2 berturut-turut adalah....

- A. diatas 10 dan antara 7,6 sampai 8,3
 B. dibawah 10 dan antara 4,0 sampai 8,3
 C. diatas 7.6 dan antara 6.3 sampai 8,3
 D. dibawah 7.6 dan antara 6,3 sampai 8.3
 E. 7,6 dan 8.3

10. Kedalam 100 mL larutan CH_3COOH 0,1 M ditambahkan CH_3COONa , ternyata pH campurannya = 6, jika $K_a \text{CH}_3\text{COOH} = 10^{-5}$, maka massa CH_3COONa adalah....
 ($M_r \text{CH}_3\text{COONa} = 82$)

- A. 0,082 gram
 B. 0,820 gram
 C. 8,20 gram
 D. 82 gram
 E. 820 gram

11. Berdasarkan pasangan larutan berikut ini :

- (1) 100 mL CH_3COOH 0,1 M dan 50 mL NaOH 0,2 M
- (2) 100 mL CH_3COOH 0,2 M dan 50 mL NaOH 0,2 M
- (3) 100 mL H_2CO_3 0,10 M dan 50 mL NH_4OH 0,1 M
- (4) 100 mL H_2SO_4 0,05 M dan 50 mL NH_4OH 0,2 M
- (5) 100 mL HCl 0,05 M dan 50 mL NaOH 0,1 M

Pasangan-pasangan yang mengalami hidrolisis adalah....

- A. (1) dan (4)
- B. (1) dan (2)
- C. (2) dan (3)
- D. (2) dan (4)
- E. (4) dan (5)



12. Sebanyak 200 mL larutan AgNO_3 0.02 M, masing-masing dimasukkan ke dalam 5 wadah yang berisi 5 jenis larutan yang mengandung ion : S^{2-} , PO_4^{3-} , CrO_4^{2-} , Br^- dan SO_4^{2-} dengan volume dan molaritas yang sama. Jika harga

$$K_{sp} \text{Ag}_2\text{S} = 2 \cdot 10^{-49}$$

$$K_{sp} \text{Ag}_3\text{PO}_4 = 1 \cdot 10^{-20}$$

$$K_{sp} \text{Ag}_2\text{CrO}_4 = 6 \cdot 10^{-5}$$

$$K_{sp} \text{AgBr} = 5 \cdot 10^{-13}$$

$$K_{sp} \text{Ag}_2\text{SO}_4 = 3 \cdot 10^{-5}$$

Maka garam yang akan larut adalah....

- A. Ag_2S dan Ag_3PO_4
- B. Ag_2S dan AgBr
- C. Ag_2CrO_4 dan Ag_2SO_4
- D. Ag_3PO_4 dan AgBr
- E. AgBr dan Ag_2SO_4



13. Dalam kehidupan sehari-hari sifat –sifat koloid dan penerapannya sering kita temukan. Tabel berikut pasangannya yang benar adalah....

	Sifat koloid	Penerapan kegunaan dalam kehidupan sehari-hari
A.	Adsorpsi	penggunaan norit
B.	Koagulasi	menghilangkan bau badan
C.	Dialisis	gelatin pada es krim
D.	Efek Tyndal	penggumpalan lateks
E.	Gerak Brown	sorot lampu di udara berkabut



14. Berikut ini beberapa peristiwa dalam kehidupan sehari-hari.

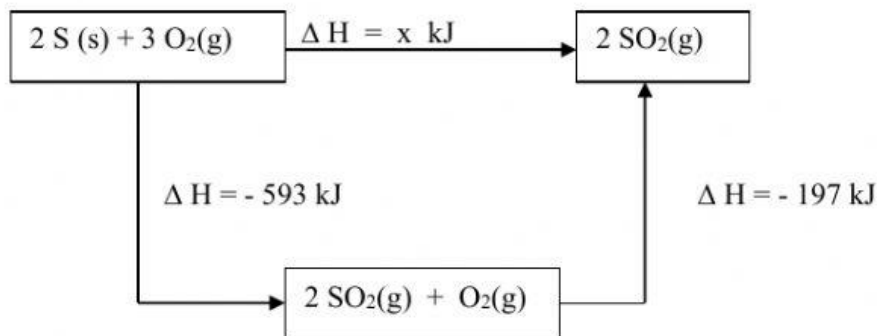
- (1) Hujan yang terbentuk dari uap air
- (2) Es mencair
- (3) Fotosintesis
- (4) Air membeku
- (5) Batu kapur dilarutkan dalam air

Pasangan peristiwa yang menunjukkan reaksi endoterm adalah

- A. (1) dan (2)
- B. (1) dan (4)
- C. (2) dan (3)
- D. (3) dan (4)
- E. (3) dan (5)



15. Perhatikan siklus energi berikut :



Harga perubahan entalpi pembentukan 1 mol gas SO₂ adalah....

- A. - 790 kJ
- B. - 395 kJ
- C. + 396 kJ
- D. + 395 kJ
- E. + 790 kJ



16. Dalam suatu ruang yang volumenya 1 liter pada suhu 50 °C telah terjadi kesetimbangan sebagai berikut: $2\text{HBr}(g) + \text{Cl}_2(g) \rightleftharpoons 2\text{HCl}(g) + \text{Br}_2(g)$. Pada saat terjadinya kesetimbangan terdapat 0,1 mol HBr, 0,1 mol Cl₂, 0,2 mol HCl dan 0,1 mol Br₂. Nilai K_c dan K_p untuk reaksi tersebut adalah ($R = 0,082 \text{ L.atm.mol}^{-1}.\text{K}^{-1}$)

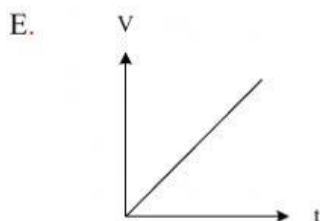
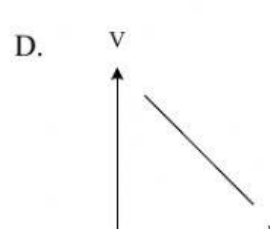
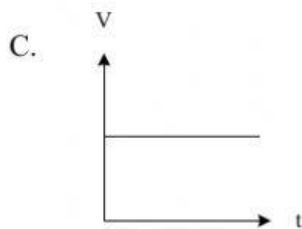
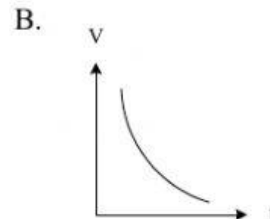
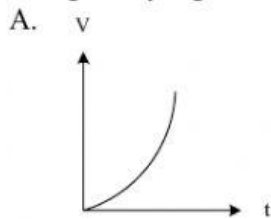
- A. 0,2 dan 2
- B. 0,2 dan 4
- C. 0,4 dan 2
- D. 2,0 dan 4
- E. 4,0 dan 4



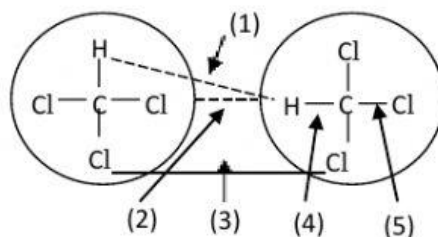
17. Percobaan terbentuknya gas hidrogen dari reaksi antara logam magnesium (Mg) dengan larutan asam klorida (HCl) menurut reaksi: $\text{Mg}(s) + 2\text{HCl}(aq) \rightarrow \text{MgCl}_2(aq) + \text{H}_2(g)$ diperoleh data sebagai berikut.

Waktu (detik)	Volume Gas H_2 (mL)
20	16
40	24
60	32
80	40

Bentuk grafik yang dihasilkan dari data tersebut adalah



18. Perhatikan gambar ilustrasi tentang gaya intra dan antar molekul berikut ini :



Gaya antar dipol ditunjukkan oleh nomor

- A. (1)
B. (2)
C. (3)
D. (4)
E. (5)

19. Diketahui beberapa senyawa berikut :

- (1) $\text{CO}(\text{NH}_2)_2$ 0.1 M
- (2) CH_3COOH 0,2 M
- (3) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ 0.2 M
- (4) NaCl 0,1 M

Urutan kenaikan titik didih mulai dari yang terendah adalah....

- A. (1), (2), (3), (4)
- B. (1), (4), (3), (2)
- C. (1), (3), (2), (4)
- D. (4), (1), (3), (2)
- E. (2), (3), (4), (1)



20. Diberikan lima persamaan reaksi oksidasi atau reduksi yang belum setara.

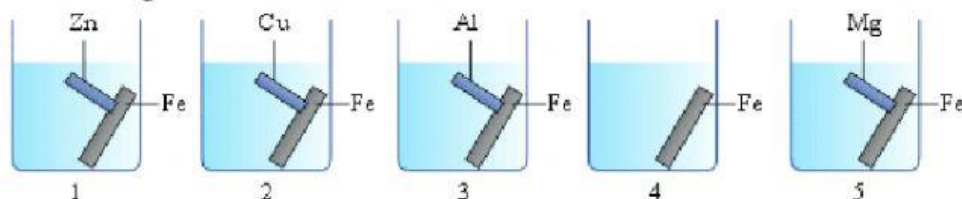
- (1) $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{MnO}_4^{2-}$
- (2) $\text{SO}_2 \rightarrow \text{SO}_3$
- (3) $\text{C}_2\text{H}_4 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_6$
- (4) $\text{FeO} \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
- (5) $\text{Cl}_2 + 2\text{e}^- \rightarrow 2\text{Cl}^-$

Kelompok persamaan reaksi yang mengalami reduksi ditunjukkan oleh nomor-nomor

- A. (1), (2), dan (3)
- B. (1), (3), dan (4)
- C. (1), (3), dan (5)
- D. (2), (3), dan (4)
- E. (2), (3), dan (5)



21. Perhatikan gambar berikut :



Besi paling cepat terkorosi pada percobaan nomor

- A. 1
- B. 2
- C. 3
- D. 4
- E. 5

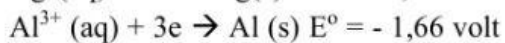
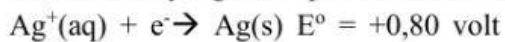


22. Dua buah sel masing-masing berisi larutan NiSO_4 dan larutan CuSO_4 dielektrolisis bersama-sama dan dihubungkan secara seri. Pada sel pertama mengendap logam Ni sebanyak 1,18 gram, maka pada sel kedua akan mengendap logam Cu sebanyak. gram
(Ar Cu=64 , Ar Ni = 59)

A. 20,33
B. 10,16
C. 5,80
D. 2,58
E. 1,28



23. Suatu sel volta terdiri dari elektrode Ag yang dicelupkan didalam larutan AgNO_3 1M dan elektroda Al yang dicelupkan kedalam larutan $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 1M, jika diketahui:



Reaksi yang berlangsung :

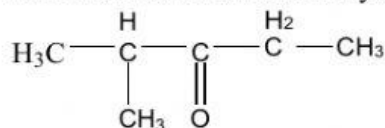
- (1) Pada sel yang dibentuk pada kedua elektroda tersebut, logam Al merupakan elektroda positif
- (2) Pada sel yang dibentuk pada kedua elektroda tersebut, logam Ag merupakan elektroda negatif
- (3) logam Ag mudah teroksidasi daripada logam Al
- (4) logam Al mudah teroksidasi daripada logam Ag
- (5) potensial standar sel yang terdiri dari elektroda Ag dan Al adalah 2,46 volt

pernyataan yang benar adalah

A. (1) dan (2)
B. (1) dan (3)
C. (2) dan (4)
D. (3) dan (5)
E. (4) dan (5)



24. Perhatikan rumu struktur senyawa karbon berikut :

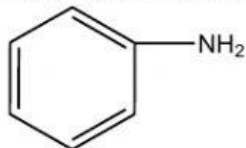


Nama yang benar sesuai aturan IUPAC senyawa tersebut adalah

A. 2-metil 3-pentanon
B. 4-metil 3-pentanon
C. 3-heksanon
D. etilpropil keton
E. etil isobutil keton



25. Perhatikan struktur senyawa turunan benzena berikut :



Kegunaan senyawa tersebut adalah

- A. bahan peledak
B. antiseptik
C. bahan pewarna
D. pengawet makanan
E. insektisida

26. Diketahui data polimer sebagai berikut :

No	Polimer	Monomer	Kegunaan
1	amilum	glukosa	plastik
2	Karet alam	etena	Ban mobil
3	PVC	Vinil Klorida	Pipa paralon
4	teflon	Tetrafluoro etena	Panci anti lengket
5	Polistirena	Stirena	Sakelar listrik

Pasangan data polimer yang berhubungan dengan tepat adalah data nomor ...

- A. 1 dan 2
B. 2 dan 5
C. 3 dan 4
D. 3 dan 5
E. 4 dan 5

27. Senyawa karbon mengandung 40% karbon; 53,33% oksigen; dan sisanya hidrogen. Jika Mr senyawa tersebut = 180, maka rumus molekul senyawa tersebut adalah
(Ar H=1; Ar C=12; Ar O=16)

- A. $C_2H_4O_2$
B. $C_6H_{12}O_6$
C. C_2H_5OH
D. $C_3H_6O_3$
E. $C_3H_8O_3$

28. Perhatikan tabel data hasil penyulingan minyak bumi berikut!

No.	Jumlah atom C	Titik didih	Kegunaan
(1)	1 – 4	< 25°C	Pelumas
(2)	5 – 6	30 –	Pelarut
(3)	5 – 6	70 –	Bahan bakar diesel
(4)	6 – 12	140 –	Bahan industri petrokimia

Pasangan data yang berhubungan dengan tepat adalah

- A. (1) dan (2)
B. (1) dan (3)
C. (2) dan (3)
D. (2) dan (4)
E. (3) dan (4)