

[Admission](#)   [Research](#)   [News](#)   [Help Desk](#)



Abraham Sarwanawadya ▾



[Dashboard](#) > [My courses](#) > [DTMI\\_Kimia S1](#) > [Week 8 Stoichiometry](#) > [Quis 2 Kimia Kelas A](#)

**Started on** Thursday, 16 December 2021, 8:20 PM

**State** Finished

**Completed on** Thursday, 16 December 2021, 8:30 PM

**Time taken** 10 mins

**Grade** **3.00** out of 10.00 (**30%**)

**Question 1**

Complete

Mark 1.00 out of 1.00

Suatu zat baru memiliki rumus molekul  $\text{ClF}_2\text{O}_2\text{PtF}_6$ . Urutan persen massa atom dari molekul tersebut adalah bawah persen massa ( $\text{Ar Cl} = 35,5$ ;  $\text{F} = 19$ ;  $\text{Pt} = 195$ ;  $\text{C} = 12$ ;  $\text{H} = 1$ ;  $\text{O} = 16$ )

Select one:

- ☐ a.  $\text{Cl} > \text{F} > \text{O} > \text{Pt}$
- ☒ b.  $\text{Pt} > \text{F} > \text{Cl} > \text{O}$
- ☐ c.  $\text{Pt} > \text{O} > \text{Cl} > \text{F}$
- ☐ d.  $\text{Cl} > \text{O} > \text{F} > \text{Pt}$
- ☐ e.  $\text{Pt} > \text{O} > \text{F} > \text{Cl}$

Your answer is correct.









Manakah logam alkali di list berikut yang paling reaktif Ketika bereaksi dengan air

Select one:

- ☒ a. Li
- ☐ b. Rb
- ☐ c. K
- ☐ d. Na
- ☐ e. Cs

Your answer is incorrect.

### Question 3

Complete

Mark 0.00 out of 1.00

Berikut yang benar terkait senyawa NaCl

Select one:

- ☐ a. Formula weight = molecular weight
- ☐ b. Formula weight = 58,5 amu
- ☒ c. Molecular weight = 58,5 amu
- ☐ d. Berada dalam bentuk molekul diskrit
- ☐ e. Terikat secara ikatan kimia

Your answer is incorrect.

#### Question 4

Not answered

Marked out of 1.00

Q gas merupakan campuran 98,70% helium dan 1,30% butana ( $C_4H_{10}$ ) (persen massa). Berapakah persen massa H di Q gas. Ar He = 4; C = 12; H = 1

Select one:

- ☐ a. 0.225
- ☐ b. 0.113
- ☐ c. 0.0113
- ☐ d. Tidak bisa ditentukan
- ☐ e. 0.0225

Your answer is incorrect.



### Question 5

Not answered

Marked out of 1.00

Pada tekanan dan suhu tertentu, 1-L volume gas fluorocarbon = 8,93 g. Pada tekanan dan suhu yang sama, 1-L volume gas  $F_2$  = 1,70 g. Berapa berat molekul gas fluorocarbon? Ar F = 19

Select one:

- ☐ a. 50
- ☐ b. 150
- ☐ c. 200
- ☐ d. 250
- ☐ e. 100

Your answer is incorrect.

### Question 6

Not answered

Marked out of 1.00

Susunan yang benar dari senyawa-senyawa berikut berdasarkan persen massa hidrogen adalah

Ar Li = 7; N = 14; C = 12; H = 1; O = 16

Select one:

- ☐ a.  $\text{LiH} < \text{H}_2\text{O} < \text{N}_4\text{H}_6 < \text{C}_{12}\text{H}_{26}$
- ☐ b.  $\text{LiH} > \text{H}_2\text{O} > \text{N}_4\text{H}_6 > \text{C}_{12}\text{H}_{26}$
- ☐ c.  $\text{N}_4\text{H}_6 > \text{H}_2\text{O} > \text{LiH} > \text{C}_{12}\text{H}_{26}$
- ☐ d.  $\text{N}_4\text{H}_6 < \text{H}_2\text{O} < \text{LiH} < \text{C}_{12}\text{H}_{26}$
- ☐ e.  $\text{LiH} < \text{H}_2\text{O} < \text{N}_4\text{H}_6 < \text{C}_{12}\text{H}_{26}$

Your answer is incorrect.

**Question 7**

Not answered

Marked out of 1.00

Untuk pembakaran LPG (anggap propana) sebanyak 1 mol dibutuhkan ..... mol oksigen secara stoikiometris

Select one:

- ☐ a. 5
- ☐ b. 3
- ☐ c. 1
- ☐ d. 4
- ☐ e. 2

Your answer is incorrect.

**Question 8**

Not answered

Marked out of 1.00

Reaksi metana dengan oksigen dengan perbandingan mol 1: 2, menghasilkan ..... (Ar C = 12; H =1; O = 16)

Select one:

- ☐ a. 22 g CO<sub>2</sub> dan 16 g H<sub>2</sub>O
- ☐ b. 22 g CO<sub>2</sub> dan 36 g H<sub>2</sub>O
- ☐ c. 36 g CO<sub>2</sub> dan 44 g H<sub>2</sub>O
- ☐ d. 44 g CO<sub>2</sub> dan 36 g H<sub>2</sub>O
- ☐ e. 44 g CO<sub>2</sub> dan 18 g H<sub>2</sub>O

Your answer is incorrect.

**Question 9**

Complete

Mark 1.00 out of 1.00

Reaksi yang berikut memenuhi hukum kekekalan massa, kecuali

Select one:

- ☐ a. Reaksi dekomposisi
- ☐ b. Reaksi pembakaran
- ☐ c. Reaksi kombinasi
- ☒ d. Reaksi nuklir
- ☐ e. Reaksi Netralisasi

Your answer is correct.

**Question 10**

Complete

Mark 1.00 out of 1.00

Reaksi antara  $N_2$  dan  $H_2$  menghasilkan amoniak merupakan reaksi

Select one:

- ☐ a. Reaksi dekomposisi
- ☐ b. Reaksi Netralisasi
- ☐ c. Reaksi nuklir
- ☐ d. Reaksi pembakaran
- ☒ e. Reaksi kombinasi

Your answer is correct.