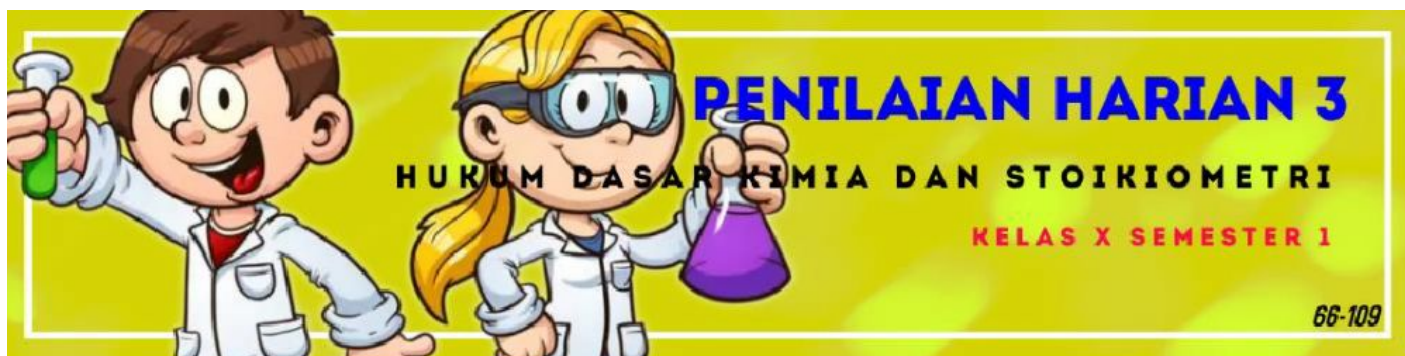




NAMA :

KELAS :

Isian Singkat

1. Pernyataan bahwa volume gas – gas yang bereaksi dan volume gas – gas hasil reaksi merupakan perbandingan bulat dan sederhana, bila diukur pada suhu dan tekanan yang sama dikemukakan oleh
2. Perbandingan molekul nitrogen dan hidrogen dalam pembentukan NH_3 adalah 1 : 3. Bila volume nitrogen yang bereaksi adalah 8 L, maka volume hidrogen yang direaksikan adalah Liter

Pilihan Ganda

3. Jumlah partikel dalam 0,25 mol N_2 sama dengan jumlah partikel dalam . . .
(Ar N = 14, C = 12, O = 16, P = 15, H = 1 dan Na = 23)
A. 1,25 mol O_2
B. 1 mol P_4
C. 0,75 mol C_4H_{10}
D. 0,25 mol CO_2
E. 0,5 mol Na
4. Senyawa $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ mengandung unsur karbon, hidrogen dan oksigen. Massa karbon yang terdapat dalam 171 gram senyawa tersebut adalah . . . (Ar H = 1, C = 12 dan O = 16)
A. 72 gram
B. 36 gram
C. 18 gram
D. 9 gram
E. 3 gram



Menghubungkan

5. Hubungan nama-nama hukum dasar kimia beserta penemunya adalah sebagai berikut:

Kekekalan Massa	Avogadro
Perbandingan Tetap	Gay Lussac
Kelipatan Perbandingan	Dalton
Perbandingan Volum	Proust
Avogadro	Lavoisier

Centang

6. Centang data berikut yang mempunyai nilai sebesar 2 mol !

- ☐ 28 gram N_2 (Ar N = 14)
- ☐ $12,04 \times 10^{23}$ atom emas
- ☐ $6,02 \times 10^{23}$ molekul O_2
- ☐ 44,8 Liter gas helium pada $25^\circ C$; 1 atm
- ☐ 44,8 Liter gas H_2 pada kondisi STP
- ☐ 200 gram kalsium karbonat (Ar Ca=40 ; C = 12, O = 16)