

NAMA : .....

KELAS : .....

## LATIHAN SOAL PILIHAN GANDA

# HUKUM - HUKUM DASAR KIMIA

UNTUK ILMU PENGETAHUAN ALAM KELAS X



# SOAL PILIHAN GANDA

1. Hukum kekekalan massa menyatakan bahwa...

- |          |  |          |   |
|----------|--|----------|---|
| <b>A</b> | massa reaktan selalu lebih besar dari massa produk | <b>B</b> | massa reaktan selalu sama dengan massa produk |
| <b>C</b> | massa produk bergantung pada suhu                  | <b>D</b> | massa reaktan berubah selama reaksi           |

2. Pernyataan yang sesuai dengan Hukum Perbandingan Tetap adalah...

- |          |  |          |   |
|----------|--|----------|---|
| <b>A</b> | unsur bereaksi dalam perbandingan sebarang | <b>B</b> | perbandingan massa unsur dalam senyawa selalu tetap |
| <b>C</b> | massa hasil reaksi dapat berubah           | <b>D</b> | senyawa terdiri dari unsur yang tak tentu           |

3. Dalam pembakaran 12 gram karbon menghasilkan 44 gram  $\text{CO}_2$ . Maka massa oksigen yang bereaksi adalah...

- |          |         |          |         |
|----------|---------|----------|---------|
| <b>A</b> | 12 gram | <b>B</b> | 32 gram |
| <b>C</b> | 44 gram | <b>D</b> | 56 gram |

4. Hukum Perbandingan Berganda berlaku ketika...

- |          |  |          |   |
|----------|--|----------|---|
| <b>A</b> | dua unsur membentuk dua atau lebih senyawa | <b>B</b> | unsur-unsur tidak dapat membentuk senyawa |
| <b>C</b> | satu unsur bereaksi dengan larutan         | <b>D</b> | satu unsur berubah menjadi unsur lain     |

5. Dalam percobaan, 10 gram besi bereaksi dengan belerang membentuk 15 gram senyawa. Hukum yang berlaku adalah...

- |          |                       |          |                 |
|----------|-----------------------|----------|-----------------|
| <b>A</b> | Perbandingan Berganda | <b>B</b> | Kekekalan Massa |
| <b>C</b> | Perbandingan Tetap    | <b>D</b> | Hukum Alam      |

# SOAL PILIHAN GANDA

6. Dalam percobaan, 10 gram besi bereaksi dengan belerang membentuk 15 gram senyawa. Hukum yang berlaku adalah...

**A**

Perbandingan Berganda

**B**

Kekekalan Massa

**C**

Perbandingan Tetap

**D**

Hukum Alam

7. Senyawa A:  $40 \text{ gram Na} + 60 \text{ gram Cl} \rightarrow 100 \text{ gram NaCl}$ . Pernyataan yang sesuai adalah...

**A**

Reaksi tidak setara

**B**

Berlaku hukum kekekalan massa

**C**

Hukum tidak berlaku

**D**

Terjadi perubahan wujud

8. Massa total zat sebelum dan sesudah reaksi selalu sama menurut...

**A**

Hukum Perbandingan Tetap

**B**

Hukum Perbandingan Berganda

**C**

Hukum Kekekalan Massa

**D**

Hukum Alam

9. 12 gram C menghasilkan  $\text{CO}_2$  dan CO. Rasio massa O dalam kedua senyawa adalah 2:1. Hukum yang berlaku adalah...

**A**

Kekekalan Massa

**B**

Perbandingan Tetap

**C**

Perbandingan Berganda

**D**

Hukum Alam

10. Jika dalam 100 gram air terdapat 88,8 gram O dan 11,2 gram H, maka hukum yang sesuai...

**A**

Hukum Kekekalan Massa

**B**

Hukum Perbandingan Tetap

**C**

Hukum Perbandingan Berganda

**D**

Hukum Alam