

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...

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

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

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

3. Dalam pembakaran 12 gram karbon menghasilkan 44 gram CO_2 . Maka massa oksigen yang bereaksi adalah...

- | | | | |
|----------|---------|----------|---------|
| A | 12 gram | B | 32 gram |
| C | 44 gram | D | 56 gram |

4. Hukum Perbandingan Berganda berlaku ketika...

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

5. 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 |

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 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