

NAMA : .....

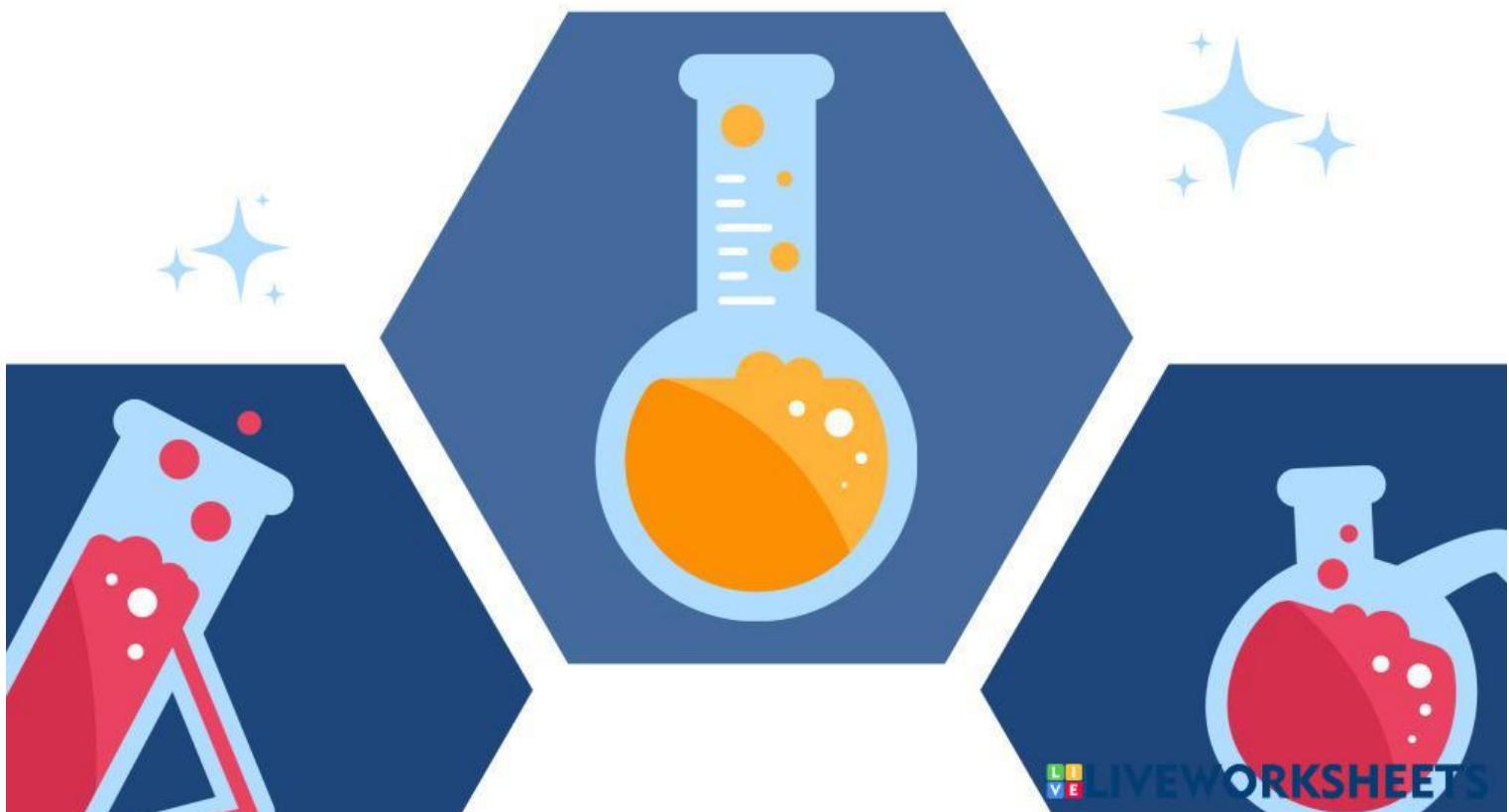


KELAS : .....

## 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  $\text{CO}_2$ . 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...

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

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

- |          |                     |          |                               |
|----------|---------------------|----------|-------------------------------|
| <b>A</b> | Reaksi tidak setara | <b>B</b> | Berlaku hukum kekekalan massa |
| <b>C</b> | Hukum tidak berlaku | <b>D</b> | Terjadi perubahan wujud       |



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

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

9. 12 gram C menghasilkan CO<sub>2</sub> dan CO. Rasio massa O dalam kedua senyawa adalah 2:1. Hukum yang berlaku adalah...

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



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

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

