

Evaluasi Pengetahuan Peserta Didik

Nama Sekolah	: SMA Islam Kreatif Muhammadiyah
Mata Pelajaran	: Kimia
Kelas/smt	: X-IPA/genap
Materi pokok	: massa atom relatif dan massa molekul relatif
Alokasi Waktu	: 10 menit
Tahun pelajaran	: 2020-2021



NAMA :

PETUNJUK:

1. Jawablah semua pertanyaan yang ada di lembar evaluasi sesuai tipe soal dengan menggunakan android

2. untuk mengirim jawaban, silahkan

- i. klik finish
- ii. email my answer to teacher
- iii. masukkan nama lengkap Anda
- iv. isi group level dengan “Kelas X-IPA”
- v. school subject dengan kimia
- vi. isi alamat email di kolom enter your email teacher diahps1610@gmail.com

SELAMAT MENGERJAKAN...

Soal Tipe I(Pilihan ganda)

1. Di laboratorium kimia Lisa mengambil sampel suatu senyawa hidroksida golongan IA yang massa molekul relatifnya=40 (diketahui Ar H=1; Ar O=16) .Lisa harus menganalisis sampel tersebut untuk mengetahui massa atom relatif logam .Massa atom relatif dari logam golongan IA tersebut adalah...
a.26 b.25 c.24 d.23 e.27
2. Unsur Boron di alam terdapat sebagai dua isotope yaitu ^{10}B dengan kelimpahan 20% dan ^{11}B dengan kelimpahan 80%.Dari pernyataan massa atom relatif dari unsur Boron adalah.....
a.10,5 b.10,3 c.10,8 d.10,4 e.10,7

3. Standar untuk menentukan massa atom relatif adalah

- a. $ArX = \frac{\text{massa 1 atom } X}{\frac{1}{12} \text{ massa 1 atom } C-12}$
- b. $ArX = \frac{\text{massa 1 atom } X}{\frac{1}{15} \text{ massa 1 atom } C-12}$
- c. $ArX = \frac{\text{massa 1 atom } X}{\frac{1}{12} \text{ massa 1 atom } O-12}$
- d. $ArX = \frac{\text{massa 1 atom } X}{\frac{1}{12} \text{ massa 1 atom } C-10}$
- e. $ArX = \frac{\text{massa 1 atom } X}{\frac{1}{15} \text{ massa 1 atom } O-12}$

4. Standar untuk menentukan massa molekul relatif adalah.....

- a. $MrX = \frac{\text{massa 1 molekul } X}{\frac{1}{10} \text{ massa 1 atom } C-12}$
- b. $MrX = \frac{\text{massa 1 molekul } X}{\frac{1}{15} \text{ massa 1 atom } C-12}$
- c. $MrX = \frac{\text{massa 1 molekul } X}{\frac{1}{12} \text{ massa 1 atom } C-12}$
- d. $MrX = \frac{\text{massa 1 molekul } X}{\frac{1}{12} \text{ massa 1 atom } C-10}$
- e. $MrX = \frac{\text{massa 1 molekul } X}{\frac{1}{15} \text{ massa 1 atom } O-12}$

5. Massa atom relatif unsur X adalah sama dengan massa 1 atom unsur X. Jika P memiliki massa atom unsur = 155 sma maka massa atom relatif dari unsur P adalah....

- a. 30
- b. 40
- c. 32
- d. 42
- e. 31

Soal Tipe II (menentukan pasangan pernyataan-jawaban)

Diketahui Ar=H:1, C:12, N:14, O:16, S:32, Cl:35, Br:80

- | | | |
|----|-----------------------------------|-----|
| 6 | Mr dari Na_2SO_4 | 16 |
| 7 | Massa 1 atom O dari O_3 | 60 |
| 8 | Mr dari CH_3COOH | 142 |
| 9 | Massa 1 atom Br dari | 117 |
| 10 | Mr dari NH_4ClO_4 | 80 |