

Lembar Kerja 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. Tuangkanlah Hasil Percobaan virtual lab ,rangkuman dan kesimpulan dari diskusi yang telah kalian lakukan pada lembar LKPD yang telah disediakan.
2. Tuliskan hasil data yang di peroleh dari percobaan virtual lab sesuai dengan petunjuk.
3. Pilihlah solusi jawaban yang tepat untuk pemecahan masalah yang telah di rumuskan!
4. 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

Tabel pengamatan massa atom relatif

No.	Atom unsur	Atomic mass(amu)	Persen kelimpahan(%)	Massa atom relatif
1.	H-1	1,00783	99,9885	
2.	H-2	2,01410	0,0115	
3.	O-16	15,99491	99,757	
4.	O-17	16,99913	0,038	
5.	B-11	11,00931	80,1	
6.	B-10	10,01294	19,9	
7.	Ne-20	19,99244	90,48	
8.	Ne-21	20,99385	0,27	
9.	N-14	14,00307	99,636	
10.	N-15	15,00011	0,364	

Rumusan masalah

1. apakah atom dan molekul memiliki massa?

2. bagaimana cara menimbang atom?

3. Bagaimana cara menentukan massa atom dan massa molekul?

4. apakah massa atom dan massa molekul memiliki satuan ?apakah satuan dari massa atom dan massa

2. Mengapa massa atom dan massa molekul di katakan relatif?

Solusi jawaban

menggunakan alat spectrometer massa yang bekerja dengan melihat efek medan magnet pada proton yang bergerak pada

metode perbandingan massa atom atau massa molekul tertentu dengan massa 1 atom standar yaitu C-12 dan metode massa rata-

atom mass unit(amu)
atau satuan massa

merupakan hasil dari perbandingan massa 1 atom tertentu dengan massa 1 atom

Atom dan molekul memiliki massa