

Nining Kristiana . S , SPd
SMA Kristen Purwodadi

E- LKPD
MASA ATOM RELATIF (Ar)
DAN
MASA MOLEKUL RELATIF (Mr)

NAMA :

KELAS :

CAPAIAN PEMBELEJARAN

Pada akhir fae E, peserta didik mampu mengamati, menyelidiki dan menjelaskan fenomena sesuai kaidah kerja ilmiah dalam menjelaskan konsep kimia dalam kehidupan sehari hari; menerapkan konsep kimia dalam pengelolaan lingkungan termasuk menjelaskan fenomena pemanasan global; menuliskan reaksi kimia dan menerapkan hukum-hukum dasar kimia; memahami struktur atom dan aplikasinya dalam nanoteknologi..

TUJUAN

- 1.Melalui media yang ditampilkan siswa mampu mengetahui massa atom relatif dengan benar.
- 2.Melalui media yang ditampilkan siswa mampu mengetahui massa molekul relatif dengan benar.

PROSEDURE

- Gunakan perangkat (seperti laptop maupun handphone) untuk mengerjakan e-LKPD ini.
- Pahami materi dengan sebaik mungkin.
- Kerjakan setiap aktivitas sesuai dengan petunjuk yang telah diberikan.

MATERI 1

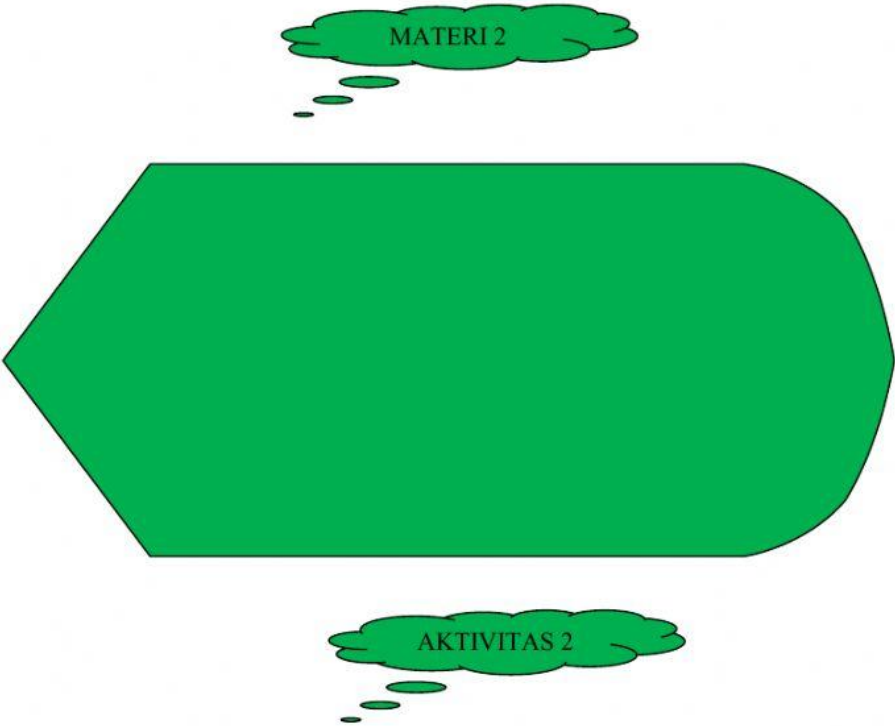


AKTIVITAS 1

Setelah menyimak video di atas , pilihlah jawaban yang benar !

1. Massa atom relatif adalah
 - A. Massa rata-rata atom dibandingkan dengan 12 gram massa karbon-12
 - B. Massa rata-rata isotop suatu unsur terhadap kelimpahannya di alam
 - C. Massa atom dengan kelimpahan paling besar di alam
 - D. Massa proton dan neutron
 - E. Massa suatu atom dari unsur yang dibandingkan terhadap atom hidrogen
2. Berapakah massa atom Li dalam suatu larutan yang mengandung 7 molekul LiOH ?
 - A. 7 sma
 - B. 49 sma
 - C. 14 sma

- D. 81 sma
- E. 28 sma
3. Massa rata-rata atom silikon yang mempunyai isotop Si-28, Si-29 dan Si-30 adalah 28,1088. Jika kelimpahan isotop Si-28 = 92,21%92,21%, maka kelimpahan isotop Si-29 dan Si-30 berturut-turut adalah
- A. 3,09%3.09% dan 4,7%
- B. 4,7%4,7% dan 3,09%
- C. 2,9%2,9% dan 4,89%
- D. 4,89%4,89% dan 2,9%
- E. 3,56%3,56% dan 4,23%



MATERI 2

AKTIVITAS 2

Setelah menyimak video di atas , pilihlah jawaban yang benar !

1. Jika diketahui massa atom relatif $H = 1$, $S = 32$, $O = 16$ dan massa molekul relatif $(NH_4)_2SO_4 = 132$, maka massa atom relatif N adalah
- A. 7
- B. 12
- C. 14

D. 20

E. 28

2. Jika massa atom relatif $\text{Ca} = 40$; $\text{Cl} = 35,5$; $\text{H} = 1$; $\text{O} = 16$, maka massa molekul relatif senyawa hidrat $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ adalah

A. 123

B. 235

C. 139

D. 219

E. 111

3. Tariklah garis dari pernyataan A ke pernyataan B yang sesuai.

Pernyataan A	Pernyataan B
RUMUS KIMIA SENYAWA	NILAI MASA MOLEKUL RELATIF
CH_3COOK	35
Na_2SO_4	111
NH_4OH	142
CaCl_2	98

Diketahui Ar : $\text{H}=1$, $\text{C}=12$, $\text{N}=14$, $\text{O}=16$, $\text{S}=32$, $\text{Cl}=35,5$, $\text{Na}=23$, $\text{K}=39$, $\text{Ca}=40$



