

BACK



NAMA :

KELAS :

ABSEN :



MERUMUSKAN MASALAH

Ilustrasi 1



Gula

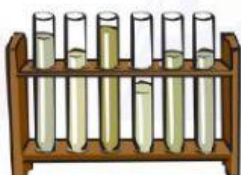


Tali



Air

Beberapa barang yang ada di kehidupan sehari-hari seperti gula, tali, dan air memiliki satuan ukur yang berbeda. Apa yang kamu pikirkan mengenai satuan? Apa satuan yang digunakan untuk menentukan suatu zat?





Ilustrasi 2



Jeruk



Semangka

Satu lusin buah jeruk dan satu lusin buah semangka memiliki jumlah yang sama yaitu 12 buah. Tetapi, massa dari satu lusin buah jeruk dan satu lusin buah semangka berbeda. Hal tersebut dikarenakan massa 1 buah semangka lebih besar daripada massa 1 buah jeruk.

Berlaku juga pada atom atau molekul, memiliki massa berbeda tergantung pada jenisnya. Mengapa demikian?

Ilustrasi 3



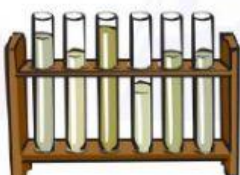
Air dalam galon



Balon

Kita dapat melihat wujud air dalam bentuk galon dan mengetahui bahwa air dapat menempati ruang sehingga volume air dalam galon dapat diukur. Sedangkan ketika kita meniup balon, maka balon tersebut akan terisi gas.

Jika volume air dalam botol dapat diukur, lalu bagaimana volume gas dalam balon?



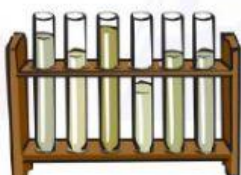


MERUMUSKAN HIPOTESIS

1. Apa yang dimaksud dengan satuan?

2. Apa satuan yang digunakan untuk menyatakan jumlah suatu zat? Jelaskan!

3. Apakah gas sesuai dengan **Ilustrasi 3** dapat diukur? Bagaimana cara untuk mengukur volume suatu gas?





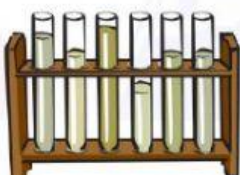
MENGUMPULKAN DATA

Berdasarkan hipotesis yang telah dibuat, carilah informasi dari berbagai literatur yang berkaitan dengan konsep mol.



MENGUJI HIPOTESIS

1. Jumlah partikel sebanyak 1 mol setara dengan jumlah partikel yang terdapat di dalam...

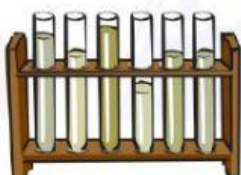




2. Jumlah atom besi di dalam sepotong besi yang memiliki massa 112gram adalah...

3. Berapa massa $4,816 \times 10^{23}$ molekul CO_2 ?

4. Berapa gram massa 5,6liter uap air pada keadaan STP?





5. Perhatikan tabel berikut.

No.	Nama zat	Rumus kimia	Mr	Massa	Mol
1.	Besi	Fe	...	...	1 mol
2.	Gas klorin	...	...	3,55	...
3.	Garam	NaCl	...	...	0,2 mol
4.	Asam sulfat	...	...	4,6gram	...
5.	Natrium nitrat	NaNO ₃	...	...	0,25 mol

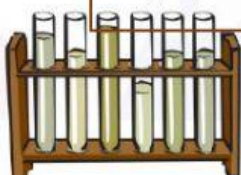
Dari tabel di atas. Silakan saudara melakukan perhitungan sesuai dengan kolom yang disediakan.



1. BESI



2. GAS KLORIN





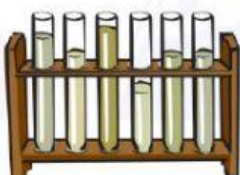
3. GAS KLORIN



4. ASAM SULFAT



5. NATRIUM NITRAT





MERUMUSKAN KESIMPULAN

Buatlah kesimpulan dari materi konsep mol yang telah dipelajari!

PETUNJUK UNTUK MENGIRIM JAWABAN:

1. Teliti semua jawaban Anda
2. Setelah selesai mengerjakan klik **"FINISH"**
3. Kemudian klik **"Email my answer to my teacher"**
4. Kolom **"Enter your full name"** diisi dengan nama lengkap Anda
5. Kolom **"Group/level"** diisi dengan kelas Anda
6. Kolom **"School subject"** diisi dengan nama sekolah Anda
7. Kolom **"Enter your teacher email or key code"** diisi dengan dindadinda173@gmail.com
8. Klik **"SEND"**

