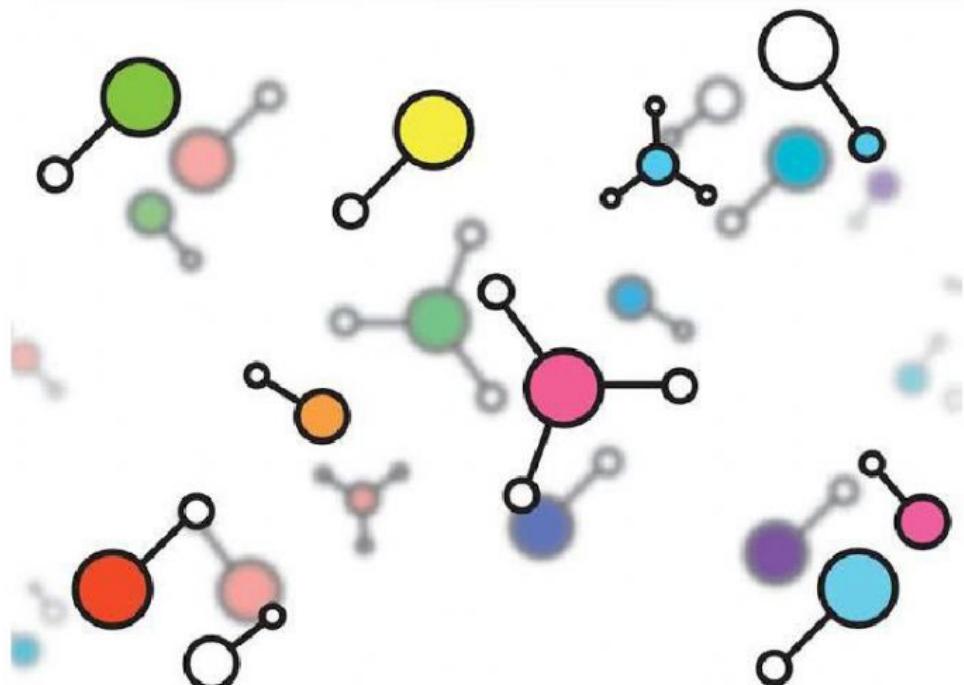


## LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

### STOIKIOMETRI

UNTUK SMK KELAS X



NAMA : \_\_\_\_\_

KELAS : \_\_\_\_\_

Oleh : Putri Ayu Widya Nengsih





## KOMPETENSI DASAR

3.9 Menerapkan hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia.

4.9 Mengolah data terkait hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia.



## TUJUAN PEMBELAJARAN

Melalui pembelajaran *direct instruction* peserta didik mampu menerapkan dan mengolah data terkait hukum-hukum dasar kimia, konsep massa molekul relatif, persamaan kimia, konsep mol, dan kadar zat untuk menyelesaikan perhitungan kimia serta memiliki sikap jujur dan disiplin.



## CARA PENGGUNAAN

1. Lihatlah video yang terdapat di dalam LKPD dan pahami materi yang disampaikan dalam video tersebut
2. Gunakan literatur atau sumber belajar lainnya yang berkaitan dengan materi
3. Jawablah semua pertanyaan yang ada pada LKPD dengan android anda secara singkat, jelas, dan tepat
4. Untuk mengirim jawaban, silahkan klik **finish, email my answer to my teacher, dan masukkan nama lengkap anda, group/level diisi dengan "Kelas X tptu", school subject diisi dengan "Kimia", serta masukkan email [putriayuwidyenengsih@yahoo.com](mailto:putriayuwidyenengsih@yahoo.com) di kolom enter your teacher email.**



## KEGIATAN I



Ar, Mr, dan hubungan jumlah  
mol dan massa zat

Silahkan ditonton vidionya dan kerjakan latihan dibawah ya !



### AYO BERLATIH !!!

1. Hitunglah massa sepotong lempeng tembaga yang mengandung  $3,01 \times 10^{23}$  atom Cu! [Ar Cu = 63,5]

Penyelesaian :

Tulis hasil  
akhirnya di  
sini ya

Hasil Akhir :

Tulis jalan penyelesaian nya di sini ya





## KEGIATAN II



Hubungan jumlah mol dan  
Volume gas

Silahkan ditonton vidionya dan kerjakan latihan dibawah ya !



### AYO BERLATIH !!!

2. Pada suhu dan tekanan tertentu volume 1,5 gram gas NO sebesar 2 liter.  
Hitung volume 4 gram gas oksigen apabila diukur pada suhu dan tekanan yang sama! [Ar N = 14 dan O = 16]

Penyelesaian :

Tulis hasil  
akhirnya di  
sini ya

Hasil Akhir :



Tulis jalan penyelesaiannya di sini ya





### KEGIATAN III

#### Penentuan Kadar Zat

Silahkan ditonton vidionya dan kerjakan latihan dibawah ya !



#### AYO BERLATIH !!!

3. Tentukanlah kadar oksigen dalam air!

Penyelesaian :

Tulis hasil  
akhirnya di  
sini ya

Hasil Akhir :

Tulis jalan penyelesaian nya di sini ya





## KESIMPULAN



Berdasarkan materi yang telah dipelajari hari ini, dapat ditarik kesimpulan sebagai berikut :

---

---

---

---



Nilai:

Paraf Guru:

