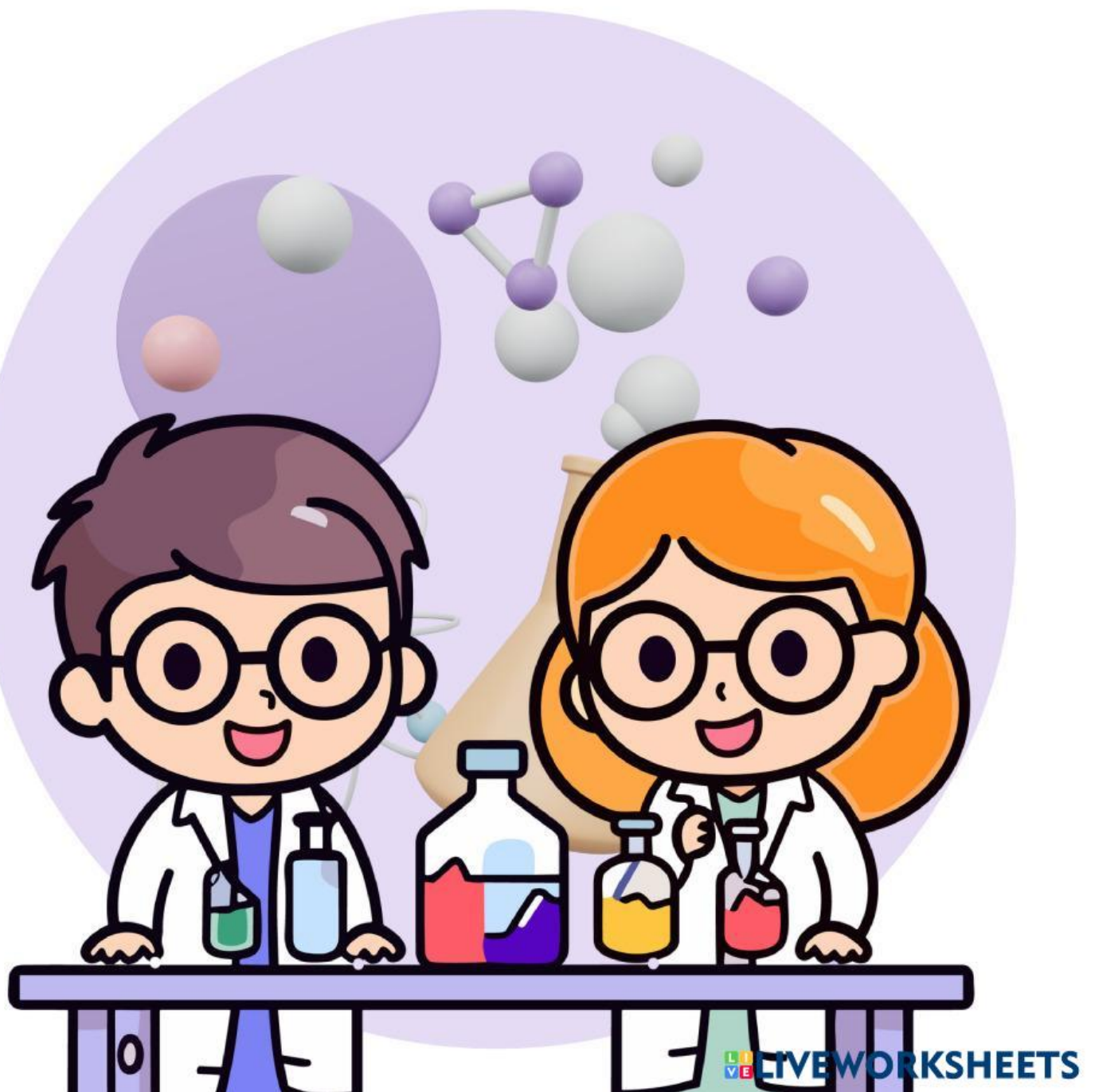


LKPD

IKATAN ION



TUJUAN PEMBELAJARAN

- Peserta didik mampu menggambarkan Lambang Lewis
- Peserta didik mampu membuat rumus kimia
- Peserta didik mampu menganalisis proses pembuatan ikatan ion



Garam dapur begitu akrab dalam kehidupan sehari-hari kita, tentu akan terasa ada yang kurang jika pada masakan tidak ditambahkan garam dapur seperti sebuah istilah "bagaikan sayur tanpa garam". Apakah kamu tau apa atau Sodium Klorida yang bisa ditulis NaCl , berupa Kristal putih tersusun saja unsur penyusunnya? Natrium Klorida dari unsur logam Natrium (Na) dengan gas klorin (Cl_2).



Logam natrium adalah salah satu logam yang sangat reaktif. Saking reaktifnya logam Natrium harus disimpan di dalam minyak tanah agar tidak bereaksi dengan udara terbuka. Begitu juga dengan gas klorin atau Cl_2 , gas yang berwarna kuning kehijauan ini, bersifat racun dan reaktif dengan beberapa senyawa. Bagaimana natrium yang reaktif bisa bersenyawa dengan gas klorin yang beracun membentuk senyawa garam yang malah sangat aman untuk kita konsumsi?.

Informasi/fakta penting apa yang kalian dapatkan dari wacana diatas?

Jawab:

SCAN HERE



**SCAN BARCODE DISAMPING
DAN PAHAMİ DENGAN
SEKSAMA!**

Berdasarkan permasalahan diatas, coba kalian simak video diatas dan diskusikan dengan teman sekelompok anda!

Ikatan apa yang terjadi pada NaCl?

Jawab:

Bagaimana terbentuknya ikatan NaCl?

Jawab:

SCAN HERE



SCAN BARCODE DISAMPING
DAN PAHAMI DENGAN
SEKSAMA!

Setelah melihat video diatas, gambarkan proses terjadinya ikatan ion
antara unsur-unsur berikut!

a. $_{11}\text{Na}$ dengan $_{17}\text{Cl}$

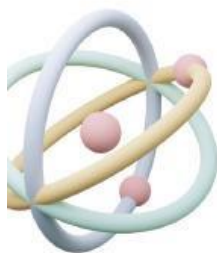
Agar stabil :

Atom Na akan melepas 1 elektron sehingga bermuatan (+1)
menjadi Na^+ sedangkan atom Cl akan menangkap 1 elektron
sehingga bermuatan (-1) menjadi Cl^- .

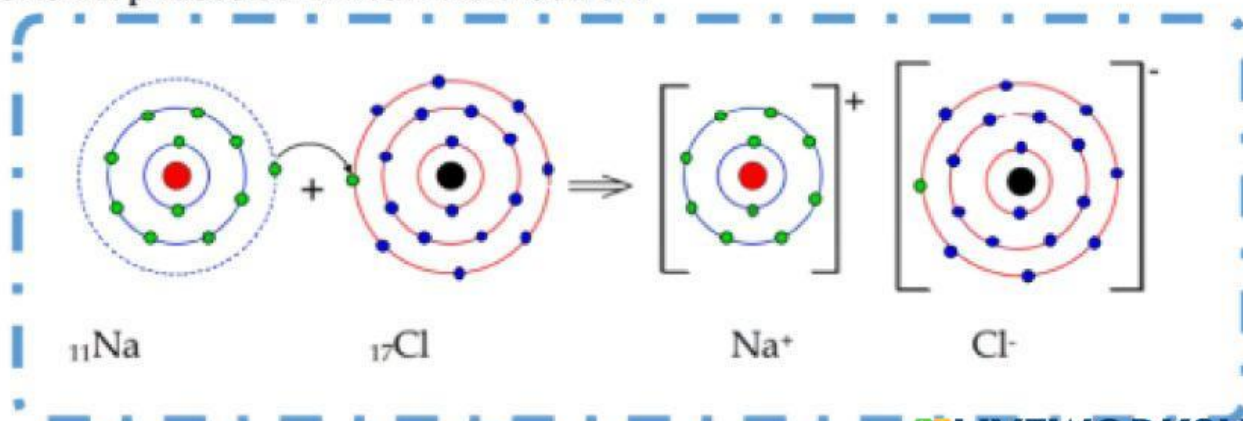
Penyelesaian:



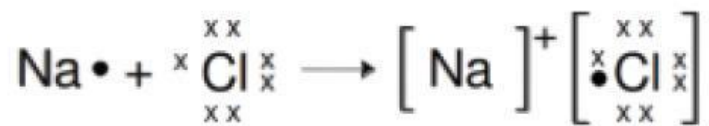
.....



Skema proses serah terima electron

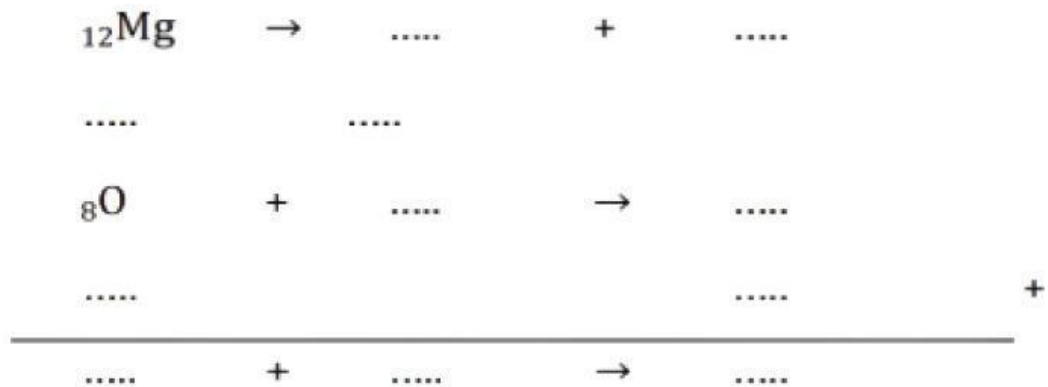


Rumus Lewisnya



Jadi Rumus Kimianya.....

b. $_{12}\text{Mg}$ dan $_8\text{O}$



Skema proses serah terima elektron:

Rumus lewisnya:

c. ${}_{20}\text{Ca}$ dan ${}_{17}\text{Cl}$



.....



.....

.....

+

.....

+

.....

→

.....

Skema proses serah terima elektron:

Rumus lewisnya:

**SETELAH MELAKUKAN KEGIATAN MENGOLAH
DATA DENGAN BERDISKUSI KELOMPOK,
SILAHKAN PRESENTASIKAN HASIL OLAH DATA
MASING-MASING KELOMPOK**