

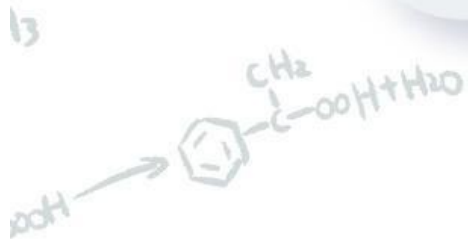
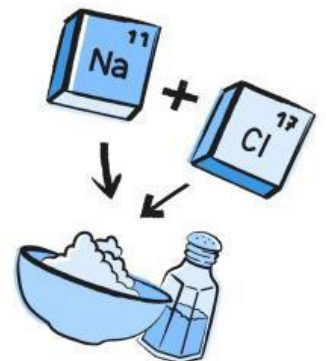
LKPD

Tata Nama Senyawa Anorganik



Nama :

Kelas :



Tujuan Pembelajaran

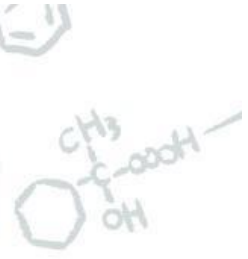
Melalui kegiatan pembelajaran ini, peserta didik mampu:

1. Menjelaskan pengertian tata nama senyawa kimia anorganik.
2. Membedakan senyawa ionik, kovalen, dan poliatomik.
3. Menentukan nama senyawa ionik, kovalen, dan poliatomik sesuai aturan IUPAC.
4. Menentukan rumus kimia dari nama senyawa sederhana.
5. Menganalisis hubungan antara rumus kimia dan nama senyawa dalam kehidupan sehari-hari.

Petunjuk Penggunaan LKPD

1. Isilah identitas diri terlebih dahulu.
2. Pastikan kamu sudah mempelajari materi dan contoh soal yang telah diberikan.
3. Bacalah soal dengan teliti.
4. Jawablah soal yang ada dengan tepat dan jelas.
5. Cek kembali jawaban yang telah ditulis.
6. Kumpulkan lembar kerja yang telah diisi kepada guru.

Tahukah kamu?



Setiap zat atau senyawa yang ada di dunia ini memiliki nama khususnya sendiri.



Garam Dapur
(NaCl)



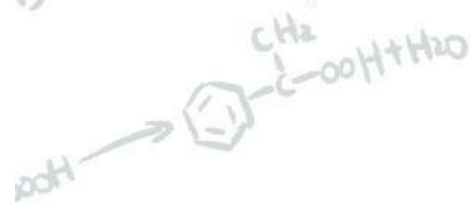
Soda Kue
(NaHCO₃)



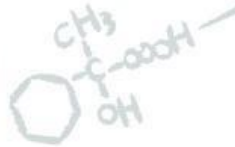
Batu Kapur
(CaCO₃)

? Bagaimana?

Pertanyaannya adalah "Bagaimana cara menentukan nama senyawa dari rumus kimia secara tepat sesuai aturan IUPAC?", "Mengapa aturan penamaan diperlukan?"



Aktivitas!



Tontonlah kedua video yang ada pada link tautan di bawah ini. Kemudian catat konsep serta contohnya pada tempat yang disediakan.

- Tata nama senyawa biner
- Tata nama senyawa poliatomik

Jawaban:

