

## KEGIATAN BELAJAR I

### SENYAWA KOVALEN

Isilah data diri Ananda di bawah ini !

Nama :

Kelas :

**Petunjuk pengerjaan :**

Untuk menjawabnya, silakan tarik kotak yang ada di bagian atas ke kotak yang ada di bagian bawah, sesuai dengan jawaban yang Anda anggap benar.

Karbon dioksida

Sulfur heksafluorida

Dinitrogen pentoksida

Sulfur trioksida

Karbon monoksida

Tetrafosfor dekaoksida

Dinitrogen trioksida

Dioksigen difluorida

Difosfor pentoksida

Nitrogen monoksida

NO

$N_2O_5$

$SF_6$

$P_2O_5$

CO

$O_2F_2$

$SO_3$

$CO_2$

## KEGIATAN BELAJAR I

### SENYAWA KOVALEN

Bacalah setiap pernyataan yang diberikan dengan cermat dari awal hingga akhir, kemudian tentukan apakah pernyataan tersebut **Benar** atau **Salah** !

Aturan penamaan senyawa kovalen berlaku untuk senyawa yang terdiri dari atom logam dan nonlogam.

Untuk senyawa kovalen HCl, nama yang benar adalah hidrogen klorida.

Rumus kimia dari dinitrogen monoksida adalah NO.

Penamaan senyawa kovalen biner menggunakan awalan yunani untuk menunjukkan jumlah atom nonlogam.

Nama "air" adalah nama trivial (nama umum) untuk senyawa  $H_2O$

## KEGIATAN BELAJAR I

### SENYAWA KOVALEN

Bacalah setiap pernyataan yang diberikan dengan cermat dari awal hingga akhir, kemudian tentukan apakah pernyataan tersebut **Benar** atau **Salah** !

Rumus kimia dari dinitrogen tetraoksida adalah NO

Penamaan senyawa kovalen selalu diawali dengan menyebutkan nama unsur yang lebih elektronegatif terlebih dahulu.

Awalan penta menunjukkan bahwa ada lima buah jumlah atom.

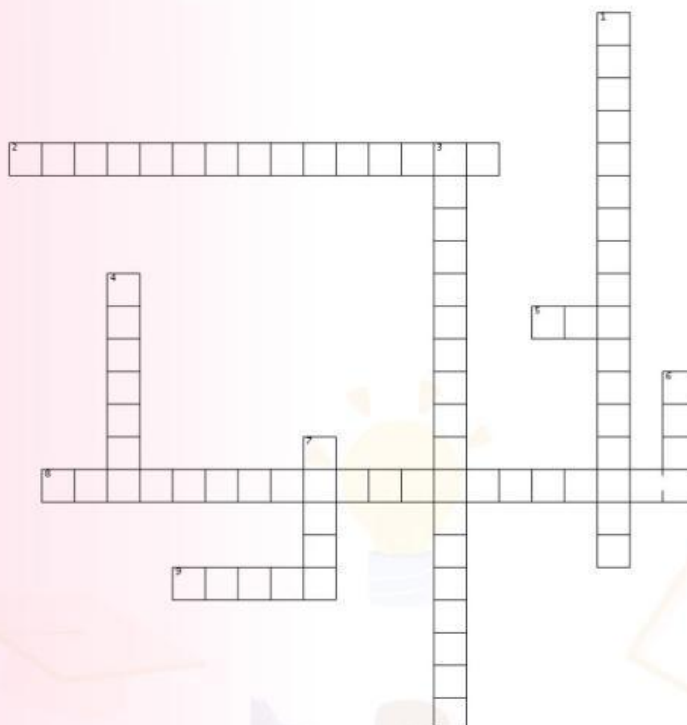
Awalan mono tidak perlu disebutkan jika hanya ada satu atom dari unsur pertama dalam suatu senyawa kovalen.

Dalam penamaan senyawa kovalen, akhiran “-ida” selalu ditambahkan pada unsur kedua.

## KEGIATAN BELAJAR I

### SENYAWA KOVALEN

Tulislah satu huruf pada setiap kotak yang tersedia. Pastikan jumlah kotak sesuai dengan jumlah huruf pada jawaban Anda.



#### SOAL MENURUN :

- 1.) Nama senyawa dengan rumus kimia  $\text{SO}_3$
- 3.) Nama senyawa  $\text{P}_2\text{O}_5$ .
- 4.) Ikatan kimia yang terjadi antara 2 atom nonlogam.
- 6.) Jumlah atom hidrogen dalam molekul amonia.
- 7.) Angka dalam bahasa yunani yang menunjukkan jumlah enam.

#### SOAL MENDATAR :

- 2.) Senyawa yang terbentuk dari ikatan kovalen antara 1 atom karbon dan 1 atom oksigen.
- 5.) Nama TRIVIAL dari senyawa  $\text{H}_2\text{O}$ .
- 8.) Nama senyawa dengan rumus kimia  $\text{N}_2\text{O}_5$
- 9.) Awalan yang digunakan untuk menyatakan jumlah atom empat.

## KEGIATAN BELAJAR I

### SENYAWA KOVALEN

Silakan temukan nama-nama senyawa kovalen dari rumus kimia berikut di dalam susunan kata ini !

NAMA SENYAWA KOVALEN DARI RUMUS KIMIA DIBAWAH INI.

- NO
- SO<sub>3</sub>
- CO
- CO<sub>2</sub>
- N<sub>2</sub>O

|   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |   |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| A | H | G | V | B | E | Q | O | I | G | K | B | V | H | M | C | T | V | O | O | N | H | W | Z | A |
| L | P | U | Z | N | M | G | N | A | E | M | N | Q | Y | N | H | G | C | Q | Z | L | Q | H | D | D |
| F | O | I | C | O | L | S | S | P | C | C | I | P | Y | J | R | U | O | D | G | T | B | I | I | I |
| M | B | V | J | R | A | O | S | T | G | U | W | A | C | B | U | Q | C | S | D | V | S | N | X | N |
| X | M | Q | N | W | B | T | J | Z | P | D | J | N | Q | J | M | M | H | J | T | K | D | E | W | I |
| R | I | A | B | Q | Y | B | T | I | X | V | P | Q | C | R | X | X | N | H | O | K | B | W | D | T |
| Q | K | L | D | F | U | F | U | N | I | L | P | T | W | O | W | W | E | N | Q | F | V | R | F | R |
| C | X | C | O | I | H | D | S | Y | Y | V | G | F | R | N | Y | Z | O | Z | F | F | O | Q | V | O |
| I | I | G | P | N | S | F | Z | O | A | J | X | K | S | M | F | M | L | Q | O | Z | H | U | R | G |
| Y | O | U | O | U | B | K | U | H | D | O | P | W | C | H | N | Z | U | H | V | P | L | V | Q | E |
| J | B | E | L | J | O | H | O | E | H | H | F | E | A | E | R | C | S | G | L | F | A | B | N | N |
| Q | N | Q | S | K | H | F | X | I | S | A | S | X | G | H | P | V | B | X | G | N | S | W | B | M |
| M | J | S | T | A | V | O | V | Y | R | D | D | O | H | W | R | R | M | N | H | F | I | F | Q | O |
| Z | Z | X | T | F | M | O | H | R | X | T | R | O | F | X | Y | T | C | B | V | M | A | G | A | N |
| F | C | N | R | K | O | B | X | E | T | T | G | E | V | Z | R | E | C | X | L | P | A | M | H | O |
| H | P | V | E | T | D | C | R | W | I | D | U | N | R | P | L | L | H | E | M | W | C | O | M | K |
| Y | D | T | A | J | X | C | U | N | X | B | X | I | A | Q | B | Y | J | U | B | R | E | P | Q | S |
| D | C | U | V | E | D | Z | Y | X | V | W | G | Y | R | R | G | H | R | D | Q | X | W | Q | O | I |
| A | S | O | P | R | K | U | C | U | O | C | D | J | A | A | E | G | T | Y | N | B | L | E | W | D |
| S | K | A | R | B | O | N | M | O | N | O | K | S | I | D | A | L | I | O | I | Q | M | Y | L | A |
| T | C | Y | Z | B | A | B | J | M | E | W | X | V | D | K | K | J | E | N | J | B | V | Y | E | P |
| G | U | U | J | U | E | O | M | C | O | M | P | A | O | Z | J | K | O | B | T | E | E | D | J | S |
| L | A | D | I | S | K | O | I | D | N | O | B | R | A | K | C | I | E | Q | F | C | Y | I | C | O |
| M | I | P | Y | L | C | K | V | W | C | D | G | U | N | D | H | M | Y | N | N | G | O | S | S | X |
| R | Z | J | C | N | S | I | F | U | I | K | B | Z | L | Z | G | N | H | O | U | Y | N | G | U | V |