

KEGIATAN BELAJAR II

Untuk menambah pengetahuan ananda dalam penamaan senyawa kimia, silahkan ananda kerjakan latihan di bawah ini !!!

Berikut ini adalah petunjuk untuk mengerjakan latihan:

- Kerjakan latihan di bawah ini secara berurutan.
- Latihan terdiri dari berbagai jenis soal: menjodohkan, benar salah, teka-teki silang, dan mencari kata.
- Waktu pengerjaan dibatasi 15 menit.
- Ananda hanya diperbolehkan mencoba maksimal 2 kali.
- Jika pada percobaan pertama semua jawaban sudah benar, maka ananda tidak perlu mengulang lagi.

Silakan klik ikon soal di bawah ini untuk memulai latihan yang ingin Ananda kerjakan !

kerjakan secara berurutan, mulai dari senyawa asam (asam biner, asam okso, asam poliatomik) baru senyawa basa.



SENYAWA ASAM

- Senyawa Asam Biner
- Senyawa Asam Okso
- Senyawa Asam Poliatomik



SENYAWA BASA

KEGIATAN BELAJAR II

SENYAWA ASAM

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.

Asam okso dan asam poliatomik

Asam sianida

HClO

Asam klorit

H₂SO₃

Asam sulfat

HNO₃

Asam sulfit

HCN

Asam fosfat

HNO₂

HClO₂

Asam nitrat

H₂SO₄

Asam nitrit

HCN

Asam sulfit

H₃PO₄

Asam hipoklorit

KEGIATAN BELAJAR II

SENYAWA ASAM

Petunjuk pengerjaan :

Untuk menjawabnya, silakan tarik kotak yang bergaris full ke kotak yang bergaris putus-putus, sesuai dengan jawaban yang Anda anggap benar.

Asam Biner

Asam iodida

HI

Asam fluorida

H₂S

Asam klorida

HBr

Asam bromida

HF

Asam sulfida

HCl

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

Senyawa asam biner terdiri dari 2 unsur, yaitu hidrogen dan non logam.

Nama asam biner dimulai dengan kata asam diikuti nama non logam dan akhiran (-ida).

KEGIATAN BELAJAR II

SENYAWA ASAM

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

Senyawa HCl dinamakan asam klorida karena unsur klorin memiliki akhiran -ida.

Jika suatu asam okso memiliki atom oksigen lebih sedikit, namanya berakhiran -ida.

Penamaan asam okso didasari pada jumlah atom oksigen yang terikat.

Ion fosfit memiliki rumus PO_4^{3-} .

Asam biner dan asam okso sama sama memiliki atom hidrogen diawal rumus kimiaya.

KEGIATAN BELAJAR II

SENYAWA ASAM

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

NAMA SENYAWA ASAM DARI RUMUS KIMIA DIBAWAH INI.

- H_2S
- HBr
- H_3PO_4
- HCN
- H_2CO_3

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

KEGIATAN BELAJAR II

SENYAWA BASA

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.

Litium hidroksida

Cu(OH)_2

Natrium hidroksida

Ba(OH)_2

Kalium hidroksida

Fe(OH)_2

Kalsium hidroksida

Fe(OH)_3

Magnesium hidroksida

Al(OH)_3

Mg(OH)_2

Barium hidroksida

Ca(OH)_2

Aluminium hidroksida

KOH

Besi (III) hidroksida

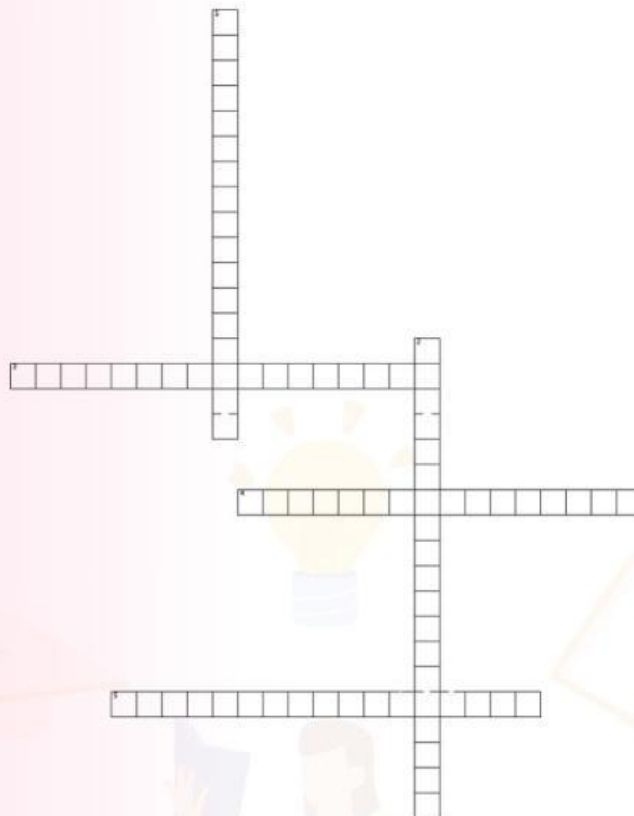
LiOH

Tembaga (II) hidroksida

KEGIATAN BELAJAR II

SENYAWA BASA

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



SOAL MENURUN :

- 1.) Senyawa basa yang sering digunakan dalam proses pengolahan air untuk meningkatkan pH.
- 2.) Senyawa basa dengan rumus kimia $\text{Mg}(\text{OH})_2$

SOAL MENDATAR :

- 3.) Basa lemah yang terbentuk dari ion amonium dan gugus hidroksida.
- 4.) Basa kuat yang sering digunakan sebagai bahan pembersih.
- 5.) Senyawa yang terbentuk dari ion logam natrium dan gugus hidroksida.

KEGIATAN BELAJAR I

SENYAWA BASA

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

NAMA SENYAWA ASAM DARI RUMUS KIMIA DIBAWAH INI.

- LiOH
- $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- NH_4OH
- KOH
- AgOH

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