



PERTEMUAN 2

TATA NAMA SENYAWA ASAM DAN SENYAWA BASA



NAMA

FASE/KELAS

NO. ABSEN

46

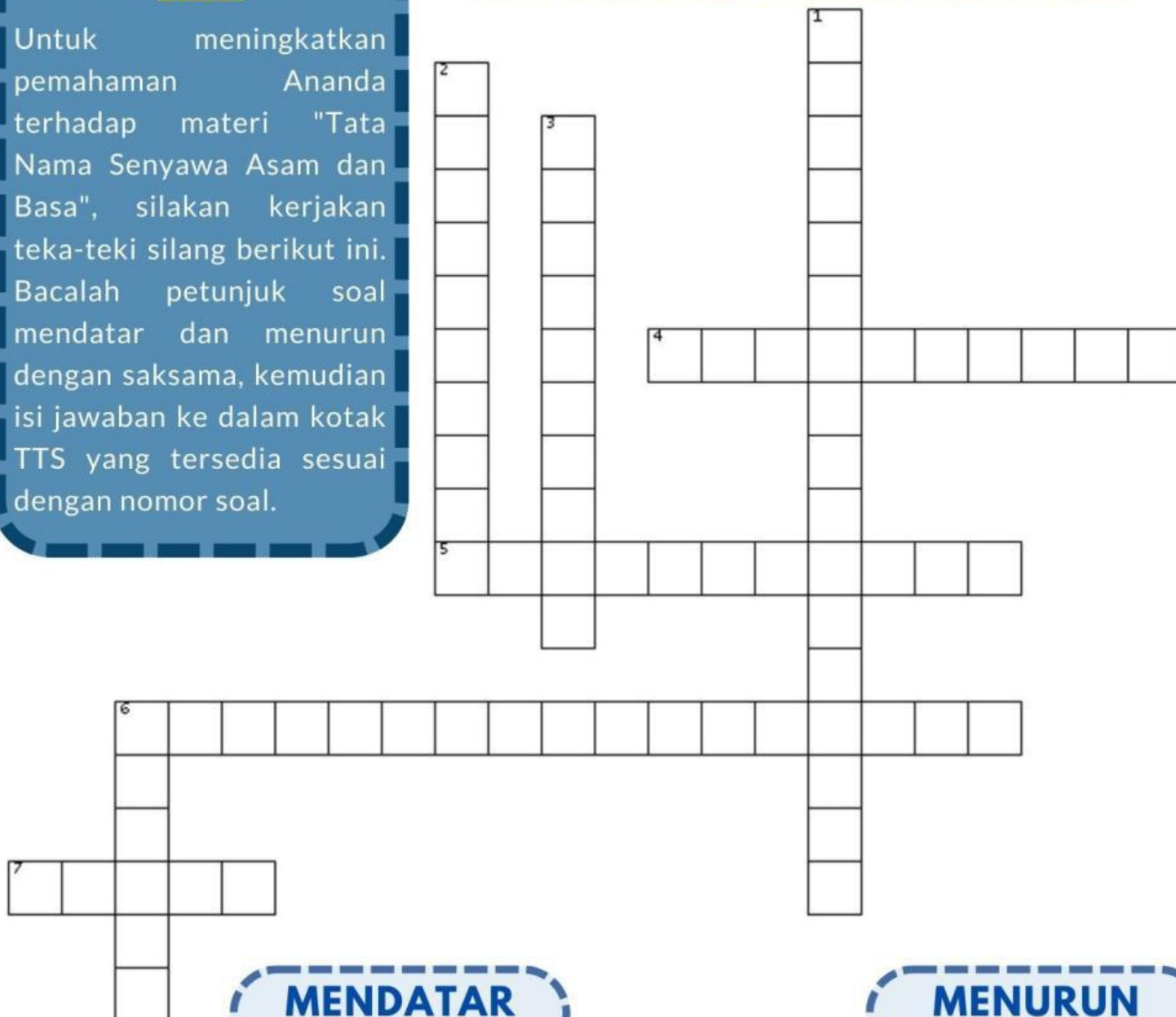
KEGIATAN BELAJAR 2



INSTRUKSI PENGISIAN SOAL

Untuk meningkatkan pemahaman Anda terhadap materi "Tata Nama Senyawa Asam dan Basa", silakan kerjakan teka-teki silang berikut ini. Bacalah petunjuk soal mendatar dan menurun dengan saksama, kemudian isi jawaban ke dalam kotak TTS yang tersedia sesuai dengan nomor soal.

"TEKA-TEKI SILANG TATA NAMA SENYAWA ASAM DAN BASA"



MENDATAR

4. Asam lemah yang digunakan sebagai pengawet makanan, dengan rumus kimia CH_3COOH disebut...
5. Asam yang terbentuk dari unsur H dan Cl dinamakan...
6. Senyawa basa dengan rumus $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dinamakan....
7. Dalam penamaan senyawa asam diawali dengan kata Asam dan diikuti dengan nama ...

MENURUN

1. Senyawa basa kuat dengan rumus NaOH dinamakan...
2. Ion yang dilepaskan oleh basa dalam larutan (OH^-) disebut...
3. Senyawa asam kuat dengan rumus kimia HNO_3 dinamakan...
6. Dalam penamaan senyawa basa diawali dengan nama unsur ... dan diakhiri dengan nama Hidroksida.

KEGIATAN BELAJAR 2

INSTRUKSI PENGISIAN SOAL

Untuk meningkatkan pemahaman Ananda terhadap materi ini, silakan jawab pertanyaan di bawah. Pilihlah jawaban yang benar, lalu hubungkan dengan menarik garis dari kotak berpola putus-putus ke kotak bergaris penuh!

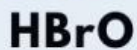
SENYAWA ASAM

Asam Fosfat



Asam Sulfida

Asam
Perbromat



Asam
Periodat



Asam Sianida

Asam
Karbonat

Asam Klorit

Asam
Hipobromit



KEGIATAN BELAJAR 2

INSTRUKSI PENGISIAN SOAL

Untuk meningkatkan pemahaman Ananda terhadap materi ini, silakan jawab pertanyaan di bawah. Pilihlah jawaban yang benar, lalu hubungkan dengan menarik garis dari kotak berpola putus-putus ke kotak bergaris penuh!

SENYAWA BASA

Berilium
Hidroksida

RbOH

Tembaga (II)
Hidroksida

Timah (IV)
Hidroksida

Timbal (II)
Hidroksida

Aluminium
Hidroksida

Ba(OH)

Ba(OH)₂

Barium
Hidroksida

Rubidium
Hidroksida

Barium
Hidroksida

Pb(OH)₂

Sn(OH)₄

Al(OH)₃

Cu(OH)₂

Be(OH)₂

KEGIATAN BELAJAR 2



INSTRUKSI PENGISIAN SOAL

- Bacalah setiap soal dengan teliti.
- Pilihlah satu jawaban yang paling benar menurut anda pada kolom dibawah ini!



- Rumus kimia dari asam asetat adalah...
☐ HCOOH ☐ CH₄
☐ C₂H₆O ☐ CH₃COOH
- Jika tersedia ion-ion: Ba²⁺ dan OH⁻, maka rumus kimia dan nama senyawa basa yang terbentuk adalah...
☐ Ba₂(OH)₃ = Dibarium trihidroksida ☐ Ba(OH)₂ = Barium hidroksida
☐ Ba₂OH = Dibarium hidroksida ☐ BaOH = Barium hidroksida
- Senyawa Mg(OH)₂ dinamakan sebagai...
☐ Magnesium oksida ☐ Magnesium hidroksida
☐ Magnesium dihidroksida ☐ Dihidroksida magnesium
- Berikut ini adalah senyawa asam, kecuali...
☐ H₂SO₄ ☐ HBr
☐ KOH ☐ H₃PO₄
- Rumus kimia dari asam sulfit adalah...
☐ HSO₄ ☐ H₂SO₃
☐ SO₂ ☐ H₂SO₄



KEGIATAN BELAJAR 2



INSTRUKSI PENGISIAN SOAL

- Bacalah setiap soal dengan teliti.
- Pilihlah satu jawaban yang paling benar menurut anda pada kolom dibawah ini!



- Pasangan rumus kimia dan nama senyawa asam berikut yang benar adalah, kecuali...

☐ HNO_3 = Asam Nitrat	☐ H_3PO_4 = Asam Posfat
☐ HNO_2 = Asam Nitrit	☐ NaCl = Natrium Klorida
- Manakah dari senyawa berikut yang bukan termasuk basa?

☐ $\text{Ba}(\text{OH})_2$	☐ HNO_3
☐ NH_4OH	☐ $\text{Al}(\text{OH})_3$
- Rumus kimia dari Aluminium Hidroksida adalah...

☐ $\text{Al}(\text{OH})_3$	☐ AlOH
☐ Al_2O_3	☐ AlH_3
- Berikut ini adalah pasangan rumus kimia dan nama senyawa basa yang benar, kecuali...

☐ LiOH = Litium hidroksida	☐ $\text{Al}(\text{OH})_3$ = Aluminium hidroksida
☐ $\text{Fe}(\text{OH})_3$ = Besi(III) hidroksida	☐ $\text{Ca}(\text{OH})_2$ = Kalsium hidroksida
- Jika tersedia ion-ion: H^+ dan SO_3^{2-} , maka rumus kimia dan nama senyawa asam yang terbentuk adalah...

☐ H_2SO_4 = Asam sulfat	☐ HSO_4 = Asam hidrogen sulfat
☐ H_2SO_3 = Asam sulfit	☐ H_3SO_4 = Asam sulfat

