

RENCANA PELAKSANAAN PEMBELAJARAN

Satuan Pendidikan	: SMA
Kelas / Semester	: XI/2
Tema	: Kesetimbangan ion dalam Larutan
Sub Tema	: Hidrolisis Garam
Pembelajaran ke	: 7
Alokasi waktu	: 2 x 45 Menit

A. TUJUAN PEMBELAJARAN

- Mengidentifikasi perubahan warna indikator lakmus merah dan lakmus biru dalam beberapa larutan garam
- Memahami penjelasan tentang kesetimbangan ion dalam larutan garam
- Merancang percobaan untuk memprediksi pH larutan garam dengan menggunakan kertas lakmus/indikator universal/pH meter dan melaporkan hasilnya.
- Menyimpulkan sifat asam-basa dari suatu larutan garam

B. KEGIATAN PEMBELAJARAN

- PENDAHULUAN
Salam Pembuka
Berdoa
Mengabsen siswa
- KEGIATAN INTI
Kegiatan Literasi: Guru mendemonstrasikan tentang terjadinya larutan garam, siswa berliterasi tentang larutan garam.
Critical Thinking: Bagaimana sifat larutan garam? Mengapa suatu larutan garam memberikan warna yang berbeda terhadap kertas lakmus?
Collaboration: Siswa bekerja secara berkelompok untuk merancang percobaan tentang PH larutan garam dengan menggunakan kertas lakmus/ Indikator Universal.
Communication: Siswa mempresentasikan hasil kerja kelompoknya.
Creativity: Siswa mengajukan pertanyaan terkait dengan Hidrolisis Garam. Siswa membuat lagu atau puisi tentang Hidrolisis Garam
- PENUTUP
Siswa menyimpulkan hasil pembelajaran
Menyanyikan lagu atau membacakan puisi tentang Hidrolisis garam

C. PENILAIAN PEMBELAJARAN

Tes Tertulis

Lampiran

SOAL-SOAL LATIHAN

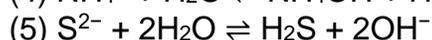
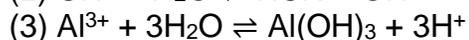
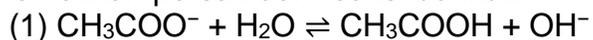
Petunjuk Soal: Pilihlah jawaban yang paling tepat dan berikan alasannya!

1. Garam yang akan terhidrolisis dalam air serta dapat membirukan kertas lakmus merah adalah....

- a. amonium klorida
- b. kalium asetat
- c. barium klorida
- d. besi(II) sianida
- e. amonium bromida

Jelaskan Alasannya!

2. Perhatikan persamaan reaksi berikut!



Pasangan reaksi hidrolisis untuk garam yang bersifat asam adalah

- a. 1 dan 2
- b. 1 dan 3
- c. 2 dan 3
- d. 3 dan 4
- e. 4 dan 5

Jelaskan Alasannya!

3. Perhatikan tabel berikut:

No	Larutan	Uji Lakmus	
		Merah	Biru
1	NaCl	Merah	Biru
2	CH ₃ COONa	Biru	Biru
3	NH ₄ Cl	Merah	Merah
4	Na ₂ SO ₄	Biru	Biru
5	NaCN	Merah	Biru

Garam yang mengalami hidrolisis dan sesuai dengan hasil uji lakmusnya adalah

....

- a. (1), (2) dan (3)
- b. (1), (2) dan (4)
- c. (2), (3) dan (4)
- d. (2), (3) dan (5)
- e. (3), (4) dan (5)

Jelaskan Alasannya!

4. Di antara garam-garam berikut yang mengalami hidrolisis dalam air dan bersifat asam adalah

- a. NH_4Cl
- b. NaNO_3
- c. KCN
- d. K_2SO_4
- e. BaSO_4

Jelaskan Alasannya!