Kegiatan 2

Mengukur PH Hujan Asam

Tujuan Pembelajaran

- Setelah melalukan praktikum dengan bantuan E LKPD, Peserta didik mampu mengidentifikasi sifat asam, basa atau netral suatu larutan dengan menggunakan indikator kertas Lakmus atau indikator alami dengan benar
- Setelah melakukan praktikum dengan bantuan E LKPD, peserta didik mampu menganalisis pengaruh hujan asam terhadap kerusakan bangunan dan logam dengan baik
- Setelah melakukan praktikum dengan bantuan E LKPD, peserta didik mampu menganalisis pengaruh hujan asam terhadap kelangsungan mahluk hidup dengan baik



LIVEWORKSHEETS

Soal Drop Down

Mengidentifikasi sifat asam, basa atau netral suatu larutan dengan menggunakan indikator kertas Lakmus atau indikator alami

PERINGATAN !

Gunakan sarung tangan ketika akan menggunakan asam sulfat dalam percobaan. Asam sulfat dapat menimbulkan luka bakar yang serius. Gas hasil reaksi kimia dalam percobaan ini sangat berbahaya jika terhirup, maka gunakan ah masker.

Tuliskanlah percobaanmu kedalam tabel alat dan bahan apa yang tersedia di KIT HujanAsammu !

No.	Nama Alat	Jumlah	Nama Bahan	Jumlah

LIVEWORKSHEETS

Soal Essai



b. *Rangkailah alat percobaan sehingga memungkinkan gas hasil reaksi mengalir ke dalam air dengan baik!*

c. *Lengkapilah tabel dibawah ini dengan mengikuti prosedur dan menuliskan hasil observasinya !*

No.	Prose ur	Hasil Pengamatan	
		Sebelum	Sesudah
1.	Siapkan botol 1 dan masukkan 100 mL air ke dalamnya.		
2.	Ukurlah pH air tersebut dengan menggunakan pH universal !		
3.	Tambahkan 3 tetes indikator metil jingga kedalam air tersebut		
4	Pada botol 2, masukkan natrium nitrit sebanyak 5 gram.		
5	Tambahkan 50 mL asam sulfat 0,01 M kedalam botol 2.		
6	Tutup kedua botol segera, dengan sumbat yang telah dihubungkan dengan selang akuarium yang ditempeli lilin mainan untuk menghindari kebocoran.		
7	Setelah 5 menit, ukurlah kembali pH air pada botol 1.		

LIVEWORKSHEETS

Soal Check Box



Alat

1. *Kawat besi*
2. *Kain*
3. *Kaleng Aluminium*
4. *Plastik*
5. *Lantai*
6. *Kayu*
7. *Kertas*

Bahan :

1. *Larutan HCl (Asam Klorida)*

Langkah Praktikum

1. *Teteskan HCl(Asam Klorida) kepada beberapa bahan yang telah disiapkan*
2. *Amati apa yang terjadi*
3. *Tulislah hasil pengamatanmu kedalam tabel berikut*

/

No.	Benda	Hasil Pengamatan	
		Tidak Korosif	Korosif
1.	Kawat besi		
2.	Kain		
3.	Kaleng Aluminium		
4	Plastik		
5	Lantai		
6	Kayu		
7	Kertas		

LIVEWORKSHEETS

Soal Essai



Apakah pH air setelah reaksi lebih asam? Jika Ya, jelaskan bagaiman akibat yang akan terjadi jika air hujan dengan keasaman tersebut mengenai peralatan rumah tangga, patung bersejarah, monumen, candi, dan benda mati lainnya yang berharga?

LIVEWORKSHEETS

Soal Essai



Apakah pH air setelah reaksi lebih asam? Jika Ya, jelaskan bagaiman akibat yang akan terjadi jika air hujan dengan keasaman tersebut mengenai tumbuhan

LIVEWORKSHEETS



LIVEWORKSHEETS