

LEMBAR KERJA**ASAM BASA**

Nama Anggota Kelompok:

1.
2.
3.
4.
5.

A. Capaian Pembelajaran	:	Murid mampu: 1. Mengidentifikasi sifat-sifat dan karakteristik zat asam dan basa melalui pengamatan dan eksperimen 2. Memahami konsep pH sebagai derajat keasaman		
B. Tujuan Pembelajaran	:	Setelah mengikuti pembelajaran, murid dapat: 1. Mengidentifikasi sifat larutan asam dan basa melalui pengujian menggunakan indikator buatan 2. Mengelompokkan zat di sekitar berdasarkan sifatnya		
C. Alat dan Bahan	:	1. Gelas erlenmeyer 2. Pipet tetes 3. Kertas laksus dan biru 4. Pelat tetes 5. Bahan kimia dalam kehidupan sehari-hari		
D. Cara Kerja	:	1. Tempelkan label A, B dan seterusnya pada pelat tetes 2. Teteskan 2 tetes bahan kimia A pada pelat tetes 3. Ulangi kegiatan 1 pada cekungan pelat tetes yang lain 4. Ulangi kegiatan 1 dan 2 untuk semua bahan kimia yang telah disediakan 5. Celupkan masing-masing kertas laksus merah pada bahan kimia A, begitu pula untuk kertas laksus biru 6. Amati perubahan warna yang terjadi dan catat pada tabel 7. Ulangi kegiatan 5 dan 6 untuk bahan kimia yang lain		
E. Hasil Pengamatan				
No	Bahan yang diuji	Indikator (tuliskan perubahan warna yang terjadi)		Jenis Larutan (Tuliskan asam, basa atau netral)
		Laksus Merah	Laksus Biru	
1	Larutan A			
2	Larutan B			
3	Larutan C			
4	Larutan D			
5	Karutan E			

F. Jawablah pertanyaan berikut!

1. Larutan apa sajakah yang bersifat asam? Apa indikasinya? Jelaskan jawabanmu!

2. Larutan apa sajakah yang bersifat basa? Apa indikasinya? Jelaskan jawabanmu!

3. Larutan apa saja yang bersifat netral? Indikasinya apa? Jelaskan jawabanmu!

4. Buatlah kesimpulan dari hasil percobaan kalian!