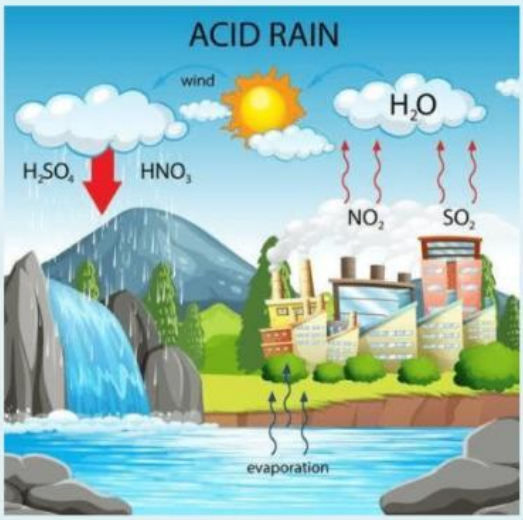
LEMBAR AKTIVITAS MURID

KEGIATAN PEMBELAJARAN 3

JENIS-JENIS REAKSI KIMIA



KELOMPOK:

NAMA:

KELAS :

SMA NEGERI 22 MAKASSAR

2026

LIVEWORKSHEETS

AKTIVITAS 1

Menerjemahkan Peristiwa Hujan Asam ke dalam Persamaan Reaksi Kimia

Berdasarkan wacana pada Sintaks 1 dan panduan Bekal Materi, identifikasi zat pereaksi (reaktan), zat hasil reaksi (produk), dan wujud zatnya, lalu tuliskan persamaan reaksi kimianya!

No	Tahapan Peristiwa Kimia	Zat Pereaksi (Reaktan) & Wujud Zatnya	Zat Hasil Reaksi (Produk) & Wujud Zatnya	Persamaan Reaksi Kimia Lengkap
1	Pembentukan hujan asam di atmosfer			
2	Korosi pagar besi oleh air hujan asam			
3	Reaksi awal asam sulfat dengan batu marmer			
4	Terbentuknya gelembung gas dari asam karbonat			

AKTIVITAS 2

Menganalisis Pola dan Mengklasifikasikan 4 Jenis Reaksi Kimia

Amati susunan zat sebelum dan sesudah panah reaksi pada Kegiatan 1, kemudian klasifikasikan jenis reaksinya pada tabel berikut!

No	Peristiwa Reaksi	Pola Umum Zat (Misal: A + B → AB)	Jenis Reaksi Kimia	Bukti / Alasan Klasifikasi
1	Pembentukan hujan asam			



LIVEWORKSHEETS

No	Peristiwa Reaksi	Pola Umum Zat (Misal: A + B → AB)	Jenis Reaksi Kimia	Bukti / Alasan Klasifikasi
2	Korosi pagar besi			
3	Reaksi asam sulfat dengan marmer			
4	Penguraian asam karbonat			

AKTIVITAS 3 ANALISIS KRITIS

1. Mengapa dalam menuliskan persamaan reaksi kimia kita perlu mencantumkan simbol wujud zat seperti (*s*), (*l*), (*g*), dan (*aq*)? Jelaskan perbedaan kondisi fisik zat antara $H_2O(l)$, $CaSO_4(s)$, $CO_2(g)$, dan $H_2SO_4(aq)$ pada wacana!

2. Jelaskan perbedaan mendasar antara cara logam besi (Fe) bereaksi dengan asam sulfat (H_2SO_4) dibandingkan cara batu marmer ($CaCO_3$) bereaksi dengan asam sulfat! Uraikan berdasarkan mekanisme reaksinya!



LIVEWORKSHEETS