



Penyebaran Data dan Diagram Rata		
	Penyebaran Data	Diagram
A. Penyebaran Data dan Diagram Rata	1. Data kuantitatif	1. Batas tertinggi dan terendah
	2. Data kualitatif	2. Batas tertinggi dan terendah
	3. Data kuantitatif	3. Batas tertinggi dan terendah
	4. Data kualitatif	4. Batas tertinggi dan terendah
	5. Data kuantitatif	5. Batas tertinggi dan terendah
B. Penyebaran Data dan Diagram Rata	1. Data kuantitatif	1. Batas tertinggi dan terendah
	2. Data kualitatif	2. Batas tertinggi dan terendah
	3. Data kuantitatif	3. Batas tertinggi dan terendah
	4. Data kualitatif	4. Batas tertinggi dan terendah
	5. Data kuantitatif	5. Batas tertinggi dan terendah
C. Penyebaran Data dan Diagram Rata	1. Data kuantitatif	1. Batas tertinggi dan terendah
	2. Data kualitatif	2. Batas tertinggi dan terendah
	3. Data kuantitatif	3. Batas tertinggi dan terendah
	4. Data kualitatif	4. Batas tertinggi dan terendah
	5. Data kuantitatif	5. Batas tertinggi dan terendah
D. Penyebaran Data dan Diagram Rata	1. Data kuantitatif	1. Batas tertinggi dan terendah
	2. Data kualitatif	2. Batas tertinggi dan terendah
	3. Data kuantitatif	3. Batas tertinggi dan terendah
	4. Data kualitatif	4. Batas tertinggi dan terendah
	5. Data kuantitatif	5. Batas tertinggi dan terendah

[illegible]

SI	• Radiasi suara	• Isopresast, terbag (Mg-Al) bahan peralatan dapur/kemana-kaleng, bawak untuk penjernihan air (KASOL) • Bahan baku micropress komputer/kalkulator/baterai solar bahan baku kaca, tanah liat, tembakan, bahan pembuatan sabun (Na-SO₂)
----	---	---

Proses kontak pada pembuatan H_2SO_4

```

graph TD
    A((Proses Kontak)) --- B[1. pembakaran belerang  
S + O2 → SO2]
    A --- C[2. oksidasi belerang dioksida  
2SO2 + O2 → 2SO3]
    A --- D[3. penyerapan belerang trioksida  
SO3 + H2O → H2SO4]
    A --- E[4. konsentrasi  
H2SO4 + H2O → H2SO4]
  
```

1. pembakaran belerang
 $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$

2. oksidasi belerang dioksida
 $2\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{SO}_3$

3. penyerapan belerang trioksida
 $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$

4. konsentrasi
 $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$



➤ **Pesan penting dalam produksi Inge**

21. **Berapa nilai dari proses Inge yang ditransferkan ke dalam anggur oliveng.**

22. **Proses oliveng lalu diulangi dengan, sehingga kadar karbon harus berkorelasi maksimum pada CO₂ dengan nilai 0,6.**

23. **Berapa nilai Inge yang diberikan dari Inge Lajan, dan sedikit karbon dan Inge lain, berdasarkan kadar karbon yang berbanding, jadi, sehingga Inge.**

Reaksi	Reaksi	Reaksi
Kadar C ₂ O ₂ = 0,2%	Mengandung 0,1 - 0,6%	Final 0,15%
Isot	Sukut Inge	Sangat banyak dan
contoh	Isot mobil, plastik, karet, corong, gelas	Isot, penemuan, karet, plastik, besi,