



**YAYASAN PENDIDIKAN ISLAM AHMAD YANI JABUNG**

SK KEMENKUMHAM NOMOR AHU-0023940.AH.01.04.TAHUN 2016

**MTs. AHMAD YANI JABUNG**

**TERAKREDITASI A**

NSM 121235070054 / NPSN : 20581247

Jalan Raya 145 Sukolilo Jabung Malang 65155 Phone 0341 791238

e-mail : [surat\\_mtsahyan@yahoo.co.id](mailto:surat_mtsahyan@yahoo.co.id)

**ASESMEN FORMATIF BAB 1**  
**Reaksi Kimia dan Dinamikanya**  
**IPA Kelas IX MTs**

Materi:

- Reaksi Kimia
- Asam dan Basa
- Energi dan Laju Reaksi

**Tujuan Asesmen**

Mengukur:

1. Pemahaman konsep dasar (LOTS)
2. Analisis sebab-akibat (MOTS)
3. Penalaran dan aplikasi kontekstual (HOTS)
4. Refleksi nilai CINTA dan makna belajar

---

**A. SOAL PILIHAN GANDA (LOTS–MOTS)**

**Jumlah: 5 soal**

**Bobot: 25% (masing-masing 5%)**

**Soal**

1. Peristiwa berikut yang menunjukkan terjadinya reaksi kimia adalah ...
  - A. Es mencair
  - B. Gula larut dalam air
  - C. Besi berkarat
  - D. Air mendidih
2. Ciri utama terjadinya reaksi kimia adalah ...
  - A. Perubahan bentuk
  - B. Perubahan wujud
  - C. Terbentuk zat baru
  - D. Perubahan ukuran
3. Larutan yang memiliki pH kurang dari 7 disebut ...
  - A. Basa
  - B. Netral
  - C. Asam
  - D. Garam
4. Reaksi kimia yang menyerap energi disebut reaksi ...
  - A. Eksoterm
  - B. Endoterm
  - C. Netralisasi
  - D. Pelarutan
5. Faktor yang dapat mempercepat laju reaksi kimia adalah ...
  - A. Menurunkan suhu
  - B. Memperkecil luas permukaan

- C. Menaikkan suhu
- D. Mengurangi konsentrasi

**Kunci Jawaban:**

1. C | 2. C | 3. C | 4. B | 5. C
- 

**B. SOAL BENAR–SALAH (LOTS)**

**Jumlah: 5 soal**

**Bobot: 15% (masing-masing 3%)**

Beri tanda **B (Benar)** atau **S (Salah)**!

1. Reaksi kimia selalu menghasilkan zat baru.
2. Semua reaksi kimia melepaskan energi.
3. Larutan sabun termasuk larutan basa.
4. Reaksi yang berlangsung cepat selalu berbahaya.
5. Laju reaksi dapat dipengaruhi oleh suhu.

**Kunci Jawaban:**

1. B | 2. S | 3. B | 4. S | 5. B
- 

**C. SOAL ESAI (MOTS–HOTS)**

**Jumlah: 5 soal**

**Bobot: 45% (masing-masing 9%)**

**Soal**

1. Jelaskan perbedaan perubahan fisika dan perubahan kimia disertai contoh!
2. Mengapa larutan asam dapat bersifat korosif?
3. Jelaskan perbedaan reaksi eksoterm dan endoterm!
4. Mengapa makanan lebih cepat basi jika disimpan di tempat terbuka?
5. Seorang ibu menghaluskan bumbu sebelum memasak. Jelaskan kaitannya dengan laju reaksi kimia!

---

**Rubrik Penilaian Esai (per soal)**

<b>Kriteria</b>	<b>Skor</b>
Konsep ilmiah benar	0–3
Penjelasan runtut & logis	0–3
Contoh/konteks tepat	0–3

**Skor maksimal per soal: 9**

**D. SOAL REFLEKTIF (DEEP LEARNING)**

**Jumlah: 1 soal**

**Bobot: 15%**

**Soal Refleksi**

Setelah mempelajari reaksi kimia dan dinamikanya, sikap apa yang perlu kamu miliki agar ilmu kimia dapat bermanfaat dan tidak membahayakan kehidupan?

---

### Rubrik Penilaian Reflektif

Aspek	Skor
Keterkaitan dengan materi	0–5
Nilai CINTA (tanggung jawab, kehati-hatian, kepedulian)	0–5
Kedalaman refleksi	0–5

**Skor maksimal: 15**

---

### E. REKAP BOBOT NILAI

#### Bentuk Soal Bobot

Pilihan ganda	25%
Benar–salah	15%
Esai	45%
Reflektif	15%
<b>Total</b>	<b>100%</b>

---

#### Catatan Pedagogis (Nilai Plus Supervisi)

- LOTS → mengukur pemahaman dasar
- MOTS → analisis sebab–akibat
- HOTS → aplikasi kontekstual
- Reflektif → internalisasi nilai CINTA