



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

ASESMEN FORMATIF BAB 1
Reaksi Kimia dan Dinamiknya
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. Meningkatkan 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)

Kriteria	Skor
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%
Total	100%

Catatan Pedagogis (Nilai Plus Supervisi)

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