



PEMERINTAH DAERAH PROVINSI JAWA BARAT
DINAS PENDIDIKAN
SMK NEGERI PURWASARI
Kp. Pedes Ds. Karangsari Kecamatan Purwasari - Karawang



LEMBAR SOAL EVALUASI
PERUBAHAN MATERI

Mata Pelajaran: Kimia

Hari/Tanggal :

Nama :

Kelas :

Waktu : 15 menit

Yuk bisa yuuk....

Ada masa depan yang harus diraih dan
orang tua yang harus dibahagiakan
Dan salah satu bentuk **ibadah** adalah
tekun **menuntut ilmu**

Jawablah soal-soal berikut ini dengan benar!

1. Ilmu kimia adalah ilmu yang mempelajari tentang susunan, struktur, sifat dan perubahan materi serta energi yang menyertai perubahan tersebut. Perubahan materi yang menghasilkan zat baru disebut ...
 - A. Perubahan zat
 - B. Perubahan materi
 - C. Perubahan kimia
 - D. Perubahan fisika
 - E. Perubahan biologi
2. Pada suatu siang, Agung membeli semangkuk es krim yang ingin dinikmati di rumahnya. Sesampainya di rumah Agung kecewa melihat es nya menjadi cair. Peristiwa tersebut tergolong perubahan ...
 - A. Zat
 - B. Materi
 - C. Kimia
 - D. Fisika
 - E. Biologi
3. Di dalam suatu percobaan tentang alkohol, ternyata alkohol mudah terbakar dan ketika diletakkan pada punggung tangan, alkohol mudah menguap. Ketika dicampur air, alkohol larut dalam air. Sifat kimia pada alkohol berdasarkan percobaan tersebut adalah ...
 - A. Mudah menguap
 - B. Berwujud cair
 - C. Mudah terbakar
 - D. Tidak berwarna
 - E. Larut dalam air
4. Pada kehidupan sehari-hari kamu selalu melihat peristiwa perubahan materi, baik secara alami maupun dengan disengaja. Berikut ini contoh perubahan materi:

No	Perubahan Fisika	Perubahan Kimia
1.	Kayu diukir menjadi patung	Pakaian basah yang dijemur
2.	Kertas di robek sampai halus	Kertas dibakar menjadi abu
3.	Sumbu lilin dibakar	Lilin meleleh
4.	Emas menyublim	Menggoreng telur

Berdasarkan tabel di atas, pasangan yang tepat untuk contoh materi dengan perubahan materinya ditunjukkan oleh nomor

- A. 1 dan 2
 - B. 1 dan 3
 - C. 2 dan 4
 - D. 2 dan 3
 - E. 3 dan 4
5. Bukan sulap bukan sihir, reaksi antara hidrogen peroksida (H_2O_2) dan kalium permanganat ($KMnO_4$) akan menampilkan demonstrasi menarik. Kalium permanganat yang berwarna ungu dituangkan ke dalam cairan bening hidrogen peroksida dan apa yang terjadi? Dalam sekejap cairan kalium permanganat tersebut menghilang. Hidrogen peroksida telah mengubah kalium permanganat yang berwarna ungu menjadi cairan bening. Produk sampingan dari reaksi ini adalah dihasilkannya gas oksigen (O_2) dan air (H_2O) yang dicirikan dengan adanya gelembung-gelembung dalam reaksi campuran tersebut.
- Berdasarkan hasil percobaan di atas, reaksi antara H_2O_2 dan $KMnO_4$ ini adalah ...
- A. Perubahan kimia ditandai terbentuknya gelembung gas dan perubahan warna
 - B. Perubahan kimia ditandai cairan kalium permanganat menghilang
 - C. Perubahan fisika ditandai adanya gelembung-gelembung gas
 - D. Perubahan fisika ditandai kalium permanganat berubah warna (ungu menjadi bening)
 - E. Perubahan fisika ditandai hidrogen peroksida berubah warna (ungu menjadi bening)