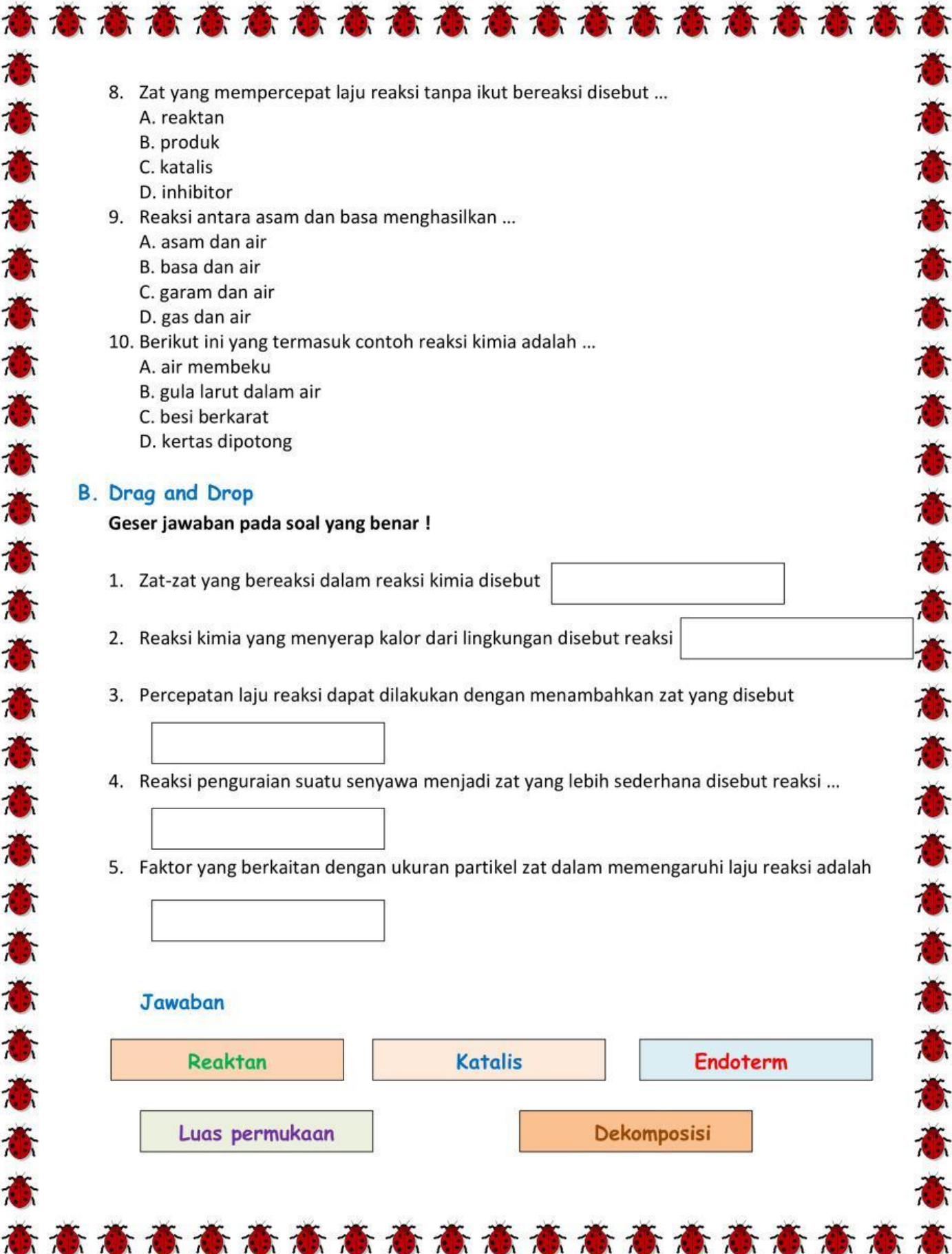


ASSESMEN HARIAN IPA KELAS IX
Materi : Reaksi-reaksi kimia dan dinamikanya

Nama/kelas/no.absen :

A. Pilihan Ganda

1. Perubahan yang menghasilkan zat baru disebut ...
 - A. perubahan fisika
 - B. perubahan kimia
 - C. perubahan bentuk
 - D. perubahan wujud
2. Berikut ini yang merupakan ciri terjadinya reaksi kimia adalah ...
 - A. perubahan ukuran
 - B. perubahan bentuk
 - C. terbentuknya zat baru
 - D. perubahan tempat
3. Peristiwa perkaratan besi merupakan contoh reaksi ...
 - A. sintesis
 - B. dekomposisi
 - C. pembakaran
 - D. oksidasi
4. Reaksi kimia yang menghasilkan panas disebut reaksi ...
 - A. endoterm
 - B. eksoterm
 - C. netralisasi
 - D. reduksi
5. Contoh reaksi eksoterm dalam kehidupan sehari-hari adalah ...
 - A. fotosintesis
 - B. mencairnya es
 - C. pembakaran kayu
 - D. penguapan air
6. Laju reaksi dipengaruhi oleh faktor berikut, **kecuali** ...
 - A. suhu
 - B. luas permukaan
 - C. warna zat
 - D. konsentrasi
7. Semakin tinggi suhu suatu reaksi, maka laju reaksi akan ...
 - A. semakin lambat
 - B. tetap
 - C. semakin cepat
 - D. berhenti

- 
8. Zat yang mempercepat laju reaksi tanpa ikut bereaksi disebut ...
 - A. reaktan
 - B. produk
 - C. katalis
 - D. inhibitor
 9. Reaksi antara asam dan basa menghasilkan ...
 - A. asam dan air
 - B. basa dan air
 - C. garam dan air
 - D. gas dan air
 10. Berikut ini yang termasuk contoh reaksi kimia adalah ...
 - A. air membeku
 - B. gula larut dalam air
 - C. besi berkarat
 - D. kertas dipotong

B. Drag and Drop

Geser jawaban pada soal yang benar !

1. Zat-zat yang bereaksi dalam reaksi kimia disebut
2. Reaksi kimia yang menyerap kalor dari lingkungan disebut reaksi
3. Percepatan laju reaksi dapat dilakukan dengan menambahkan zat yang disebut
4. Reaksi penguraian suatu senyawa menjadi zat yang lebih sederhana disebut reaksi ...
5. Faktor yang berkaitan dengan ukuran partikel zat dalam memengaruhi laju reaksi adalah

Jawaban

Reaktan

Katalis

Endoterm

Luas permukaan

Dekomposisi

C. Join

Tarik garis soal berikut ke jawaban yang benar !

Menghasilkan zat baru

Perubahan warna

Ciri reaksi kimia

Suhu

Laju reaksi dipengaruhi oleh

Perubahan kimia

Reaksi yang melepaskan kalor

Korosif

Sifat larutan asam

Eksoterm