UJI KOMPETENSI

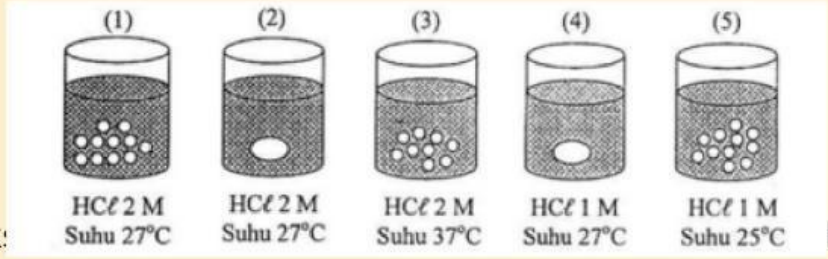
1. Laju reaksi A + B → AB dapat dinyatakan sebagai ....

a. Penambahan konsentrasi A tiap satuan waktu
b. Penambahan konsentrasi B tiap satuan waktu
c. Penambahan konsentrasi AB tiap satuan waktu
d. Penambahan konsentrasi A dan B tiap satuan waktu
e. Penambahan konsentrasi A, B, dan AB tiap satuan waktu

2. Salah satu faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi adalah suhu. Kenaikan suhu akan mempercepat laju reaksi karena....

a. Kenaikan suhu akan menyebabkan konsentrasi pereaksi meningkat
b. Frekuensi tumbukan semakin tinggi
c. Dalam reaksi kimia suhu berperan sebagai katalisator
d. Kenaikan suhu akan mengakibatkan turunnya energi aktivasi
e. Energi kinetik partikel-partikel yang bereaksi semakin tinggi

3. Gambar berikut merupakan reaksi antara 2 gram pualam dengan 100 mL larutan HCl.



Laju reaksi ... lalah....

a. (1) dan (2)
b. (1) dan (3)
c. (2) dan (3)
d. (2) dan (4)
e. (4) dan (5)

LIVEWORKSHEETS

UJI KOMPETENSI

4. Gambar berikut merupakan hasil reaksi serbuk evervescent dengan air dalam berbagai suhu. Secara berturut-turut gambar serbuk evervescent direaksikan dengan air panas, evervescent direaksikan dengan air es, dan evervescent direaksikan dengan air bersuhu normal ditunjukkan oleh gambar....

Laju reaksi yang hanya dipengaruhi oleh konsentrasi adalah....

a. a, b, dan c
b. b, c, dan a
c. c, a, dan b
d. b, a, dan c
e. a, c, dan b

5. Perhatikanreaksi di bawah ini!

$$2\ H_2\ (g) + 2\ NO\ (g) \rightarrow 2\ H_2O\ (g) + N_2\ (g)$$

Pernyataan berikut yang benar terkait laju reaksi, kecuali.....

a. Penambahan konsentrasi H2 tiap satuan waktu
b.Penambahan konsentrasi H2O dan N2 tiap satuan waktu
c. Pengurangan konsentrasi H2 tiap satuan waktu
d. Pengurangan konsentrasi H2 dan NO tiap satuan waktu
e. Penambahan konsentrasi N2 tiap satuan waktu

LIVEWORKSHEETS