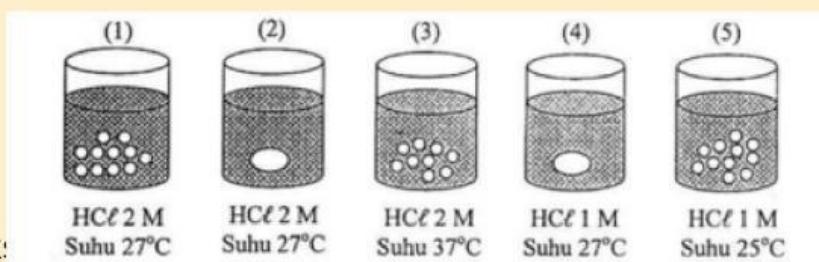


UJI KOMPETENSI

1. Laju reaksi $A + B \rightarrow AB$ 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 yang paling cepat adalah....

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



UJI KOMPETENSI

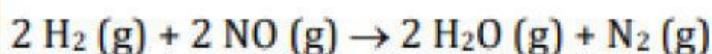
4. Gambar berikut merupakan hasil reaksi serbuk evervescent dengan air dalam berbagai suhu. Secara berturut-turut gambar serbuk evervescent direaksikan dengan air panas, evervescent direaksikan dengan air es, dan evervescent direaksikan dengan air bersuhu normal ditunjukkan oleh gambar....



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. Perhatikan reaksi di bawah ini!



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

