

SOAL EVALUASI
FAKTOR-FAKTOR LAJU REAKSI

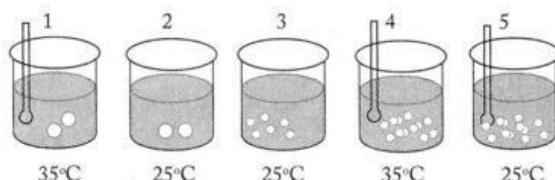
1. Suatu reaksi pada umumnya akan menjadi lebih cepat berlangsung apabila konsentrasi pereaksinya semakin besar. Penjelasan yang paling tepat dari fakta tersebut adalah
 - A. Semakin besar konsentrasi pereaksi, semakin besar pula energy aktivasinya
 - B. Tumbukan antarpartikel akan menghasilkan energy yang besar bila konsentrasi pereaksi meningkat
 - C. Bertambahnya konsentrasi pereaksi akan menyebabkan orde reaksi bertambah
 - D. Semakin besar konsentrasi peluang terjadinya tumbukan yang menghasilkan reaksi
 - E. Semakin besar konsnetrasi akan menyebakan suhu reaksi juga akan semakin tinggi
2. Perhatikan pernyataan berikut:
 1. Semakin kecil konsentrasi pereaksi, laju reaksi semakin cepat
 2. Semakin luas permukaan, semakin besar terjadi tumbukan efektif
 3. Semakin tinggi suhu, laju reaksi semakin cepat
 4. Semakin tinggi energy aktivasi, reaksi semakin mudah berlangsung

Faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi adalah

- A. 1 dan 2
 - B. 1 dan
 - C. 1,2 dan
 - D. 2 dan
 - E. 4
3. Diketahui data-data percobaan

No	Logam Fe 0,2 gr	HCL
1	Serbuk	3M
2	Serbuk	2M
3	1 keping	3M
4	1 keping	2M
5	1 keping	1M

- Dari data reaksi diatas, reaksi yang berlangsung paling cepat adalah percobaan
- A. 1 B. 2 C. 3 D.4 E. 5
 4. Perhatikan reaksi CaCO dengan larutan HCL 2M pada masing-masing wadah. CaCO₃ yang digunakan pada setiap wadah laju reaksi yang hanya dipengaruhi oleh luas permukaan adalah percobaan nomor
 - A. 1 terhadap 2
 - B. 1 terhadap 3
 - C. 2 terhadap 3
 - D. 3 terhadap 5
 - E. 4 terhadap 5



5. Diketahui kondisi reaksi

Percobaan	Bentuk seng	HCL	Suhu
1	Serbuk	0,1M	45
2	Serbuk	0,1M	50
3	Butiran	0,1M	35
4	Serbuk	0,1M	50
5	Butiran	0,1M	50

Reaksi antara seng dengan HCL akan menghasilkan gas hydrogen. Reaksi yang akan menghasilkan gas hydrogen paling sedikit adalah

- A. 1 B. 2 C. 3 D.4 E.5