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 yang besar bila konsentrasi pereaksi meningkat
   C. Bertamabahnya konsentrasi pereaksi akan menyebabkan orde reaksi bertambah
   D. Semakin besar konsentrasi peluang terjadinya tumbukan yang menghasilkan reaksi
   E. Semakin besar konsnetrasi akan menyebbakan suhu reaksi juga akan semkain tinggi
2. Perhatikan pernyataan berikut:
   1. Semakin kecil kecil konsentrasi pereaksi, laju reaksi semakin cepat
   2. Semakin luas permukaan, semakin besar terjadi tumbukan efektif
   3. Semkain tinggi suhu, laju reaksi semakin cepat
   4. Semakin tinggi energy aktivasi, reaksi semakin mudah berlangsung

   Faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi adalah

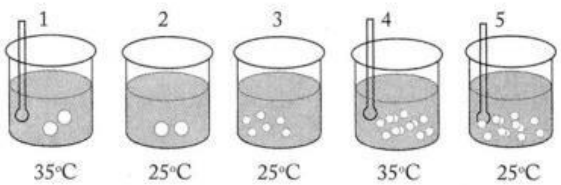
   A. 1 dan 2
   B. 1 dan
   C. 1,2 dan
   D. 2 dan
   E. 4
3. Diketahui data-data percobaan

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 berlangsungpaling 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



LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS