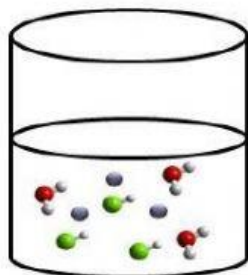




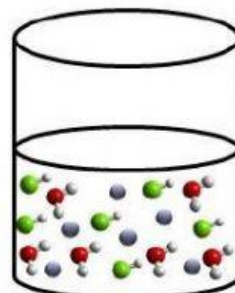
Lembar Evaluasi

Jawablah pertanyaan pilihan ganda dibawah ini

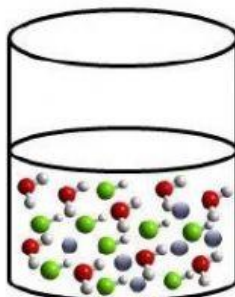
1. Perhatikan gambar dibawah ini!



1 gr Mg dalam HCl 0,5 M

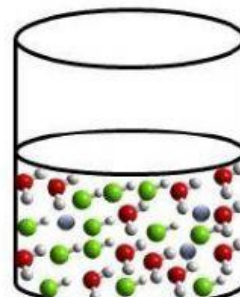


2 gr Mg dalam HCl 1 M



2 gr Mg dalam HCl 1,5 M

1,



1 gr Mg dalam HCl 2 M

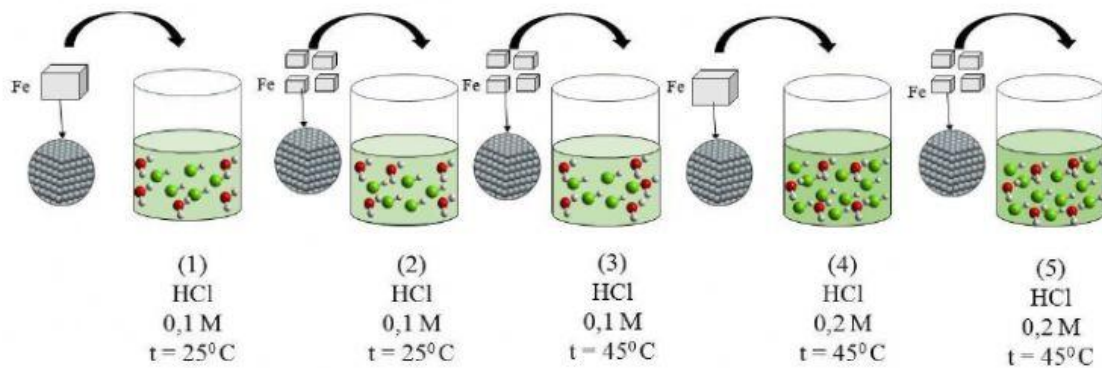
Dari gambar larutan asam klorida diatas manakah yang menghasilkan laju reaksi paling cepat bila di reaksi dengan magnesium?

- A. 1 gr Mg dalam HCl 0,5 M
- B. 2 gr Mg dalam HCl 1 M
- C. 2 gr Mg dalam HCl 1,5 M
- D. 1 gr Mg dalam HCl 2 M
- E. Semua jawaban benar



E-LKPD

Perhatikan ilustrasi percobaan laju reaksi dengan berbagai perlakuan seperti berikut untuk menjawab nomor 2 dan 3!

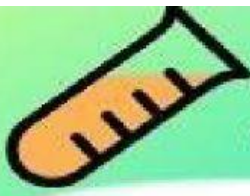


2. Pada percobaan 1 dan 3 laju reaksi dipengaruhi oleh....

- A. Suhu
- B. Konsentrasi
- C. Luas permukaan
- D. Luas permukaan dan suhu
- E. Luas permukaan dan konsentrasi

3. Laju reaksi yang dipengaruhi oleh suhu dan konsentrasi adalah percobaan nomor.....

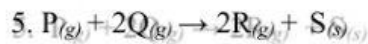
- A. 1 terhadap 2
- B. 1 terhadap 5
- C. 4 terhadap 5
- D. 3 terhadap 5
- E. 3 terhadap 4



E-LKPD

4. Faktor-faktor berikut ini akan mempercepat laju reaksi kecuali.....

- A. Suhu dinaikkan
- B. Suhu tetap ditambah katalisator
- C. Volume tetap ditambah zat pereaksi
- D. Suhu tetap
- E. Ukuran partikel diperkecil



Jika orde reaksi sebanding dengan koefisien reaksi, rumus laju reaksinya adalah.....

- A. $V = k [R]^2 [D]$
- B. $V = k [R][D]^2$
- C. $V = k [P][Q]^2$
- D. $V = k [P][Q]$
- E. $V = k [R]^2 [D]^2$

6. Ketika suhu dinaikkan 10°C laju reaksi akan menjadi dua kali lipat. Jika pada suhu 20°C reaksi berlangsung selama 20 menit, maka pada suhu 50°C reaksi akan berlangsung.....

- A. 1 menit
- B. 1,5 menit
- C. 2,5 menit
- D. 4 menit
- E. 5 menit

7. Penambahan katalisator akan mempercepat laju reaksi. Hal ini disebabkan.....

- A. Energi pengaktifan bertambah
- B. Energi pengaktifan berkurang
- C. Konsentrasi zat pereaksi bertambah
- D. Konsentrasi zat pereaksi berkurang
- E. Suhu meningkat



E-LKPD

Tuliskan jawaban kalian disini!

1.

5.

2.

6.

3.

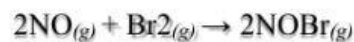
7.

4.

Essay

Kerjakanlah soal dibawah ini!

1. Gas nitrogen oksida dan gas bromin bereaksi menurut persamaan :



Berdasarkan hasil percobaan penentuan laju reaksi diperoleh data sebagai berikut:

No	Konsentrasi awal (M)		Laju reaksi
	NO	Br ₂	
1	0,1	0,05	6
2	0,1	0,1	12
3	0,1	0,2	24
4	0,2	0,05	24
5	0,3	0,05	54

Tentukan :

- Orde reaksi NO dan Br₂
- Persamaan laju reaksi
- Orde reaksi total
- Tetapan laju reaksi (k) (gunakan data percobaan 1)



E-LKPD

Jawab

.....

.....

.....

.....

.....

.....

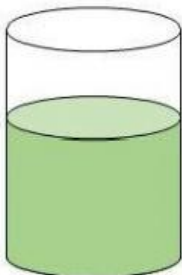
.....

.....

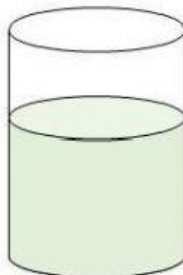
.....

.....

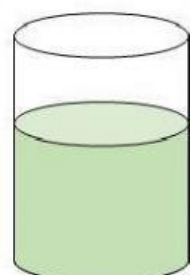
2. Di bawah ini terdapat beberapa larutan HCl dan air hitunglah konsentrasi larutan (M)! (Mr HCl = 36,5 g/mol)



40 gr HCl dalam 1.000 mL air



10 g HCl dalam 1.000 mL air



20 g HCl dalam 1.000 mL air

Jawab

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

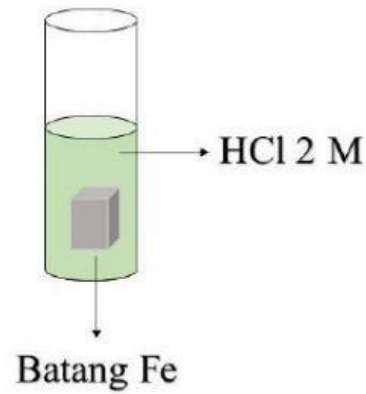
.....

.....

.....



3. Perhatikan gambar dibawah ini!

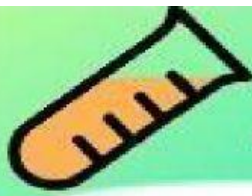


Dari kedua larutan di atas larutan mana yang akan cepat bereaksi, jelaskan! Gambarkan molekul dari kedua larutan tersebut!

Jawab

Jawab

[illegible]



E-LKPD

Di bawah ini terdapat beberapa gambar fenomena yang menerapkan konsep laju reaksi, jelaskan faktor-faktor yang mendasari laju reaksi pada fenomena dibawah ini!



Proses pengkaratan besi lebih cepat di udara lembab



Penambahan serbuk nikel pada proses hidrogenasi pembuatan margarin



Pengawetan makanan menggunakan freezer



Penambahan daun pepaya dalam proses memasak daging, membuat daging lebih empuk

