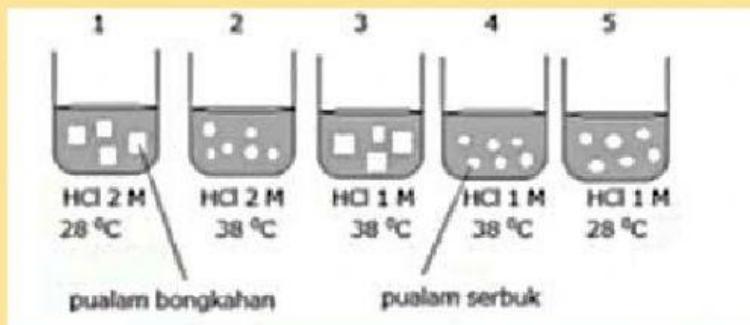


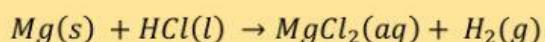
UJI KOMPETENSI

1. Perhatikan reaksi 5 gram pualam (CaCO_3) dengan larutan HCl pada masing-masing wadah berikut.



Laju reaksi yang hanya dipengaruhi oleh suhu terdapat pada tabung nomor....

- a. 1 terhadap 2
 - b. 2 terhadap 3
 - c. 2 terhadap 4
 - d. 3 terhadap 4
 - e. 4 terhadap 5
2. Diketahui reaksi:



Gas H_2 semakin cepat terbentuk jika logam magnesium dalam bentuk

- a. bongkahan
- b. lempengan
- c. serbuk halus
- d. butiran sebesar pasir
- e. butiran sebesar kerikil

(Soedjono, 2008)

3. Kenaikan suhu akan mempercepat laju reaksi, karena kenaikan suhu akan
- menaikan energi pengaktifan zat yang bereaksi
 - memperbesar konsentrasi zat yang bereaksi
 - memperbesar energi kinetik molekul pereaksi
 - memperbesar tekanan
 - memperbesar luas permukaan

(Purba dan Sunardi, 2012)

4. Setiap kenaikan suhu 10°C laju reaksi dapat berlangsung 3 kali lebih cepat. Pada suhu 25°C laju reaksi 5 M det^{-1} . Jika suhu 55°C , laju reaksi menjadi
- $5,4 \text{ M det}^{-1}$
 - 9 M det^{-1}
 - 27 M det^{-1}
 - 45 M det^{-1}
 - 135 M det^{-1}
5. Fungsi katalis adalah untuk
- menaikan energi kinetik molekul pereaksi
 - menurunkan energi pengaktifan dari seluruh reaksi
 - mengubah jalannya reaksi sehingga energi aktivasinya turun
 - meningkatkan frekuensi tumbukan antar-partikel yang bereaksi
 - menaikan energi aktivasi dan energi kinetik molekul yang bereaksi

(Sudarmo, 2014)



Ekspresiku :



"Kita bisa sukses, sekali pun tak ada orang yang percaya kita bisa.

Tetapi kita tak akan pernah sukses jika kita tidak percaya bahwa kita bisa sukses"
– William J.H. Boetcker

DAFTAR PUSTAKA

Purba, M., dan Sunardi. 2012. Kimia 2 untuk SMA/MA Kelas XI. Jakarta: Erlangga.

Sudarmo, U. 2014. Kimia untuk SMA/MA Kelas XI. Surakarta: Erlangga.

Soedjono. 2008. Mandiri Kimia Jilid 2 untuk SMA Kelas XI. Jakarta: Erlangga.

Tim Penyusun



Mesi Septora
1805110941
Pendidikan Kimia
FKIP Universitas Riau



Dra. Herdini, M. Si
Pembimbing I



Dr. Roza Linda, M. Si
Pembimbing II