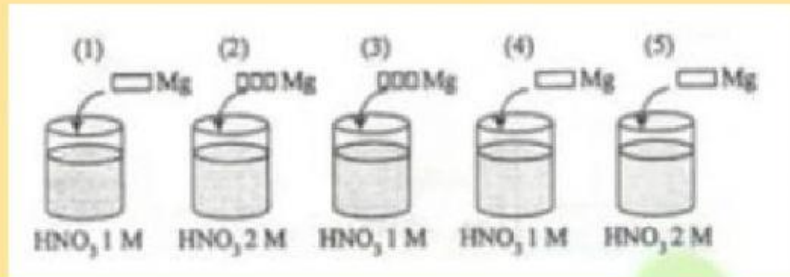


UJI KOMPETENSI

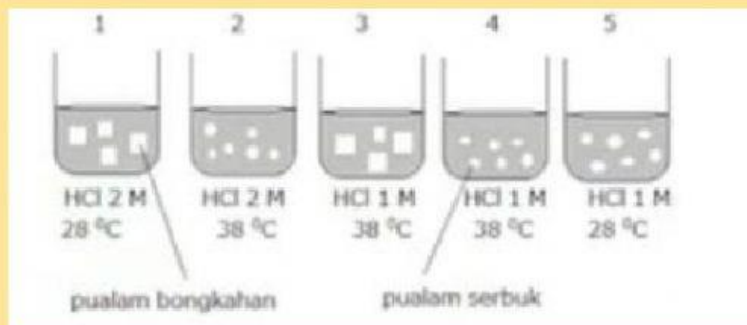
1. Perhatikan percobaan berikut.

Sebanyak 5 gram logam magnesium masing-masing dilarutkan dengan dalam 5 wadah yang berbeda



Laju reaksi yang hanya dipengaruhi oleh luas permukaan 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. 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

3. Diketahui kondisi reaksi sebagai berikut.

Perc.	Bentuk Zn	[HCl]	Suhu (°C)
1.	Serbuk	0,1 M	45
2.	Serbuk	0,1 M	50
3.	Butiran	0,2 M	35
4.	Serbuk	0,2 M	50
5.	Butiran	0,2 M	50

Reaksi antara seng (Zn) dan HCl menghasilkan gas hidrogen. Reaksi yang akan menghasilkan gas hidrogen paling banyak terjadi pada percobaan nomor

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

4. Data percobaan untuk reaksi $A + B \longrightarrow$ hasil

Percobaan	Zat yang bereaksi		Waktu (s)	Suhu (°C)
	A	B		
1	1 g serbuk	1 M	20	25
2	1 g serbuk	1 M	10	25
3	1 g padatan	1 M	40	25
4	1 g larutan	2 M	5	25
5	1 g larutan	1 M	5	25

Untuk percobaan 1 dan 4, faktor yang mempengaruhi laju reaksi adalah

- A. Konsentrasi dan suhu
B. Suhu dan wujud
C. Suhu dan waktu
D. Waktu dan konsentrasi
E. Luas permukaan bidang sentuh dan konsentrasi

5. Katalis alami yang digunakan dalam pembuatan asam sulfat adalah

- A. Nikel
B. V_2O_5
C. Fe
D. Zeolit
E. Pt



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

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

Link Youtube

<https://youtu.be/FEOLrKM1H18>