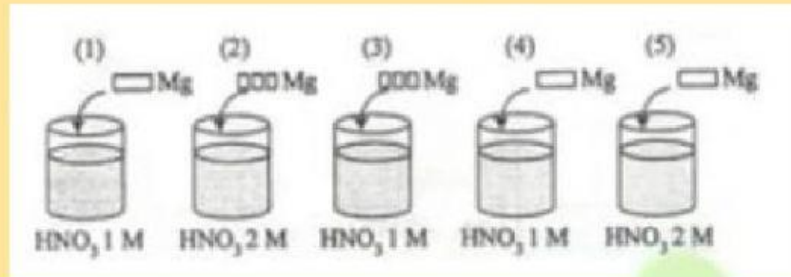


UJI KOMPETENSI

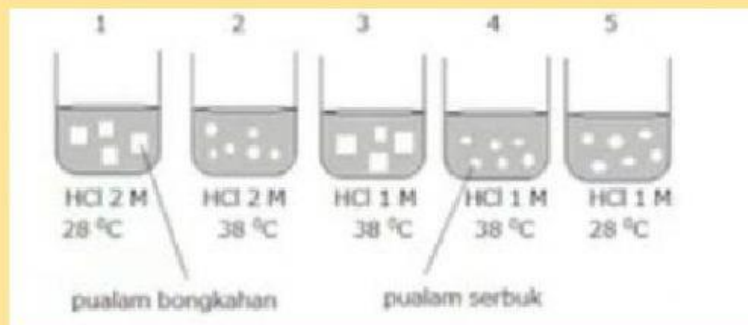
1. Perhatikan percobaan berikut.

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, CaCO₃ 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>

BACK