

LKPD

LAJU REAKSI

KELOMPOK :

KELAS :

ANGGOTA :

Besarnya pengaruh konsentrasi reaktan terhadap laju reaksi dinyatakan sebagai orde reaksi. Pada persamaan laju reaksi, orde reaksi ditunjukkan dari pangkat konsentrasi pereaksi. Orde reaksi dapat berupa orde reaksi nol, satu, dua dan tiga. Orde reaksi adalah jumlah pangkat konsentrasi dari zat yang bereaksi. Orde reaksi tidak ditentukan dari harga koefisien reaksi. Orde reaksi hanya dapat diperoleh melalui data hasil percobaan. Lalu bagaimana cara menentukan orde reaksi suatu reaktan?



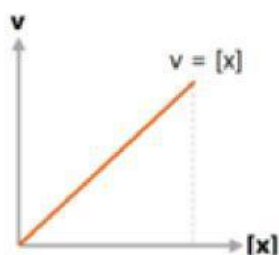
untuk lebih memahami konsep laju reaksi kalian dapat menonton video penjelasan konsep persamaan laju reaksi dan orde reaksi berikut:



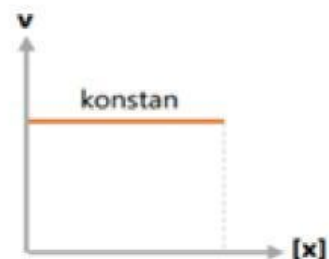
Beri nama orde reaksi berikut berdasarkan gambar grafik berikut!



.....



.....



.....

LKPD

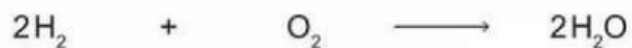
LAJU REAKSI

KELOMPOK :

KELAS :

ANGGOTA :

Secara umum persamaan reaksi pembakaran gas hidrogen adalah:



Pada persamaan laju reaksi bisa dituliskan sebagai berikut !!

Laju reaksi $[\text{H}_2]$ $v = - \frac{\Delta[\text{H}_2]}{\Delta t}$

Laju reaksi $[\text{O}_2]$ $v = - \frac{\Delta[\text{O}_2]}{\Delta t}$

Laju reaksi $[\text{H}_2\text{O}]$ $v = + \frac{\Delta[\text{H}_2\text{O}]}{\Delta t}$

Sebutkan persamaan laju reaksi diatas dengan tepat

KELOMPOK :
KELAS :
ANGGOTA :

LKPD LAJU REAKSI

WORD SEARCH

CARI KATA LAJU REAKSI

O	J	X	B	C	O	O	O
P	R	O	D	U	K	R	A
D	B	D	E	H	G	I	F
M	B	R	E	A	K	S	I
O	B	L	A	E	P	S	Q
L	R	N	K	R	M	J	L
A	B	R	X	V	V	Z	W
R	E	A	K	T	A	N	R