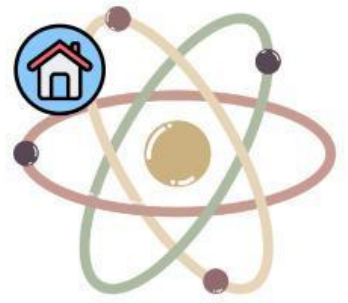




GLOSARIUM



“

- Laju reaksi : Perubahan konsentrasi dengan berkurangnya jumlah reaktan dan bertambahnya jumlah hasil reaksi (produk) dalam setiap satuan waktu.
- Teori tumbukan : Teori yang menyatakan bahwa partikel-partikel pereaksi atau reaktan harus bertumbukan untuk terjadinya suatu reaksi.
- Tumbukan efektif : Tumbukan yang memiliki energi kinetika yang tinggi sehingga menghasilkan berlangsung suatu reaksi kimia.
- Energi aktivasi (E_a) : Energi minimal yang harus dimiliki oleh partikel-partikel sehingga menghasilkan tumbukan efektif.
- Konsentrasi : Banyaknya partikel per satuan waktu.
- Luas permukaan : luas keseluruhan permukaan suatu benda yang dihitung dengan menjumlahkan seluruh permukaan pada benda tersebut.
- Suhu : Derajat panas benda atau zat
- Katalis : Zat yang dapat mempengaruhi laju reaksi



”