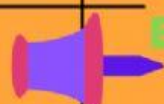




Savieno terminu ar skaidrojumu

CHEMICAL PROCESSES



EXOTHERMIC



REACTION



REVERSIBLE



THERMOCHEMICAL



REACTION



INHIBITOR



**RATE OF
REACTION**



CATALYST



**ENDOTHERMIC
REACTION**



**HEAT OF
REACTION**



**DECOMPOSITION
REACTIONS
CHEMICAL
ENERGY**

Vielā, kas samazina ķīmiskās reakcijas ātrumu, bet pati reakcijas beigās paliek neizmainītā veidā.

Ķīmiskās reakcijas vienādojums, kurā norādīts uzņemtais vai izdalītais siltuma daudzums.

Ķīmiskā reakcija, kas norisinās savstarpēji pretējos virzienos – tiešās reakcijas virzienā un pretējās reakcijas virzienā.

Ķīmiskā reakcija, kuras rezultātā izdalās siltums.

Ķīmiskā reakcija, kurā siltums tiek uzņemts no apkārtējās vides.

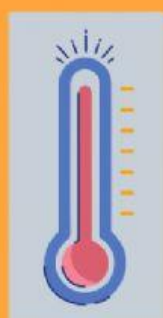
Vielā, kas palielina ķīmiskās reakcijas ātrumu, bet reakcijas beigās paliek neizmainītā veidā.

Reakcijas izejvielu vai produktu koncentrācijas izmaiņa noteiktā laika vienībā.

Vielas daļiņu iekšējā enerģija, kuru veido enerģija, kas saista atomu kodolu veidojošās daļiņas; vielas daļiņu kinētiskā un svārstību enerģija; ķīmisko saišu enerģija.

Siltuma daudzums, kas izdalās vai tiek patērēts ķīmiskās reakcijas gaitā noteiktā spiedienā un noteiktā tilpumā.

Processes in which chemical species break up into simpler parts.



V.SŪNA

