

Хемијске реакције

Хемијске реакције су:

1. Синтеза - сједињавање
2. Анализа - разлагање

Хемијске реакције у којима се приликом реакције ослобађа енергија у околину су ЕГЗОТЕРМНЕ РЕАКЦИЈЕ.

Хемијске реакције у којима се енергија троши приликом реакције су ЕНДОТЕРМНЕ РЕАКЦИЈЕ.

Примери за егзотермне реакције:

- сагоревање
- разлагање молекула хране
- синтеза цинка са сумпором
- гашење креча

Примери за ендотермне реакције:

- гашење калцијум-карбоната
- разлагање воде (електролиза)
- разлагање хлороводоника

Пример РЕАКЦИЈЕ СИНТЕЗЕ (сједињавања):

Магнезијум	+	кисеоник	→	магнезијум-оксид
сив		безбојан		бео
метал		неметал		јонска супстанца
чврсто стање		гас		чврсто стање

РЕАКТАНТИ → **ПРОИЗВОД РЕАКЦИЈЕ**

Реактанти су супстанце које међусобно реагују.

Производ реакције је супстанца која настаје после међусобног реаговања реактаната.

Пример РЕАКЦИЈЕ АНАЛИЗЕ (разлагања):

Жива (II) оксид	→	Жива	+	Кисеоник
Наранџаст		сива		безбојан
Јонска супстанца		метал		неметал
Чврсто агрегатно стање		течно стање		гас

РЕАКТАНТ → **ПРОИЗВОДИ РЕАКЦИЈЕ**

Хемијске реакције се скраћено представљају хемијским једначинама.