Поштовани седмаци , на овом линку повежбајте прдходну лекцију

https://www.mojaskola.gov.rs/mod/quiz/view.php?id=2119

Данас вам шаљем други део лекције хемијске реакције

За све нејасноће ме можете питати на [mirijanailic1983@gmail.com](mailto:mirijanailic1983@gmail.com)

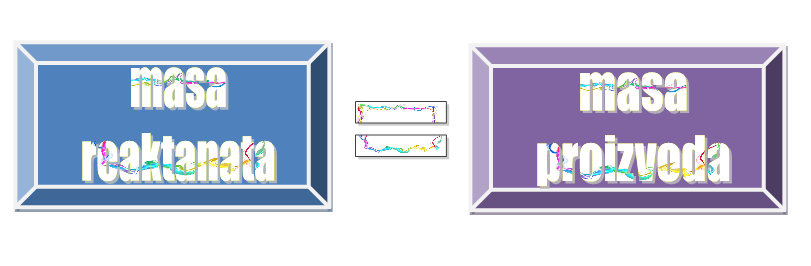
На крају лекције су задаци за вежбање , није домаћи.

Наставнице : Мирајана Мијатовић и Миријана Илић

**Хемјске реакције / закон о одржању масе**

**Закон о одржању масе** :

Руски научник Михаил и француски научник Лавоазје су увели закон о одржању масе :Укупна маса реактаната једнака је укупној маси реакционих произовода.



**Хемијске реакције** су промене при којима из једне или више супстанце настаје нова супстанца

Хемијске промене се пишу хемијским реакцијама ,

реактанти се пишу са леве стране , а реакциони производи са десне стране хемијске реакције

***Физичке промене*** *су промене облика или агрегатног стања супстанци*

Провери да ли разумеш шта су хемијске реакције:

1.Који од приказа одговара хемијској реакцији:

1. Натријум-хлорид = натријум+ хлор
2. Вода (течно агрегатбо стање) = лед
3. Алкохол = пара
4. Гвођже + сумпор = гвожђе (II) –сулфид

Хемијске реакције су : 1, 4

2.Прека закону о одржању масе одреди масу магнезијум-оксида који настаје у раекцији 48 грама магнезијума и 32 грама кисеоника.



Магнезијум+ кисеоник = магнезијум-оксид

48г + 32г = X

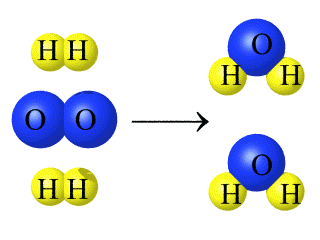
X = 48g + 32g = 80g магнезијум-оксид

3.Прека закону о одржању масе одреди масу воде која настаје у реакцији 2г водоника и 16г кисеоника:

Водоник + кисеоник = вода

2г + 16г = X

X = 18г воде настаје у овој хемијској реакцији



4. На основу описа одреди шта су реактанти , а шта продукти реакције

А) реакцијом натријума и хлора настаје натријум- хлорид

б) разлагањем воде добијају се водоник и кисеоник

А) Реактанти су : натријум и хлор , реакциони производ је : натријум- хлорид

Б) Реактанти су : вода , реакциони производи су : водоник и кисеоник

Домаћи :

1. Који од приказа одговара хемијској реакцији:

1. калијум-хлорид = калијум+ хлор
2. Вода (течно агрегатбо стање) = гас
3. Алкохол = пара
4. Водоник + кисеоник = вода

2. Назначене су хемијске промене :

А) амонијак = азот + водоник

Б) водоник + хлор = хлороводоник

В) жива (II)-оксид = жива + кисеоник

Одреди које су анализа , а које синтеза

3. хлор + водоник = хлороводоник

Применом закона одржања масе израчунај масу хлороводоника који настаје у реакцији 2г водоника и 70г хлора