Хемијске реакције.Анализа и синтеза

Књига страна 142,143 и 144

**\* Хемијске промене**-промене при којима се из једне или више супстанци граде **нове супстанце.**

**\* Хемијске промене** називају се **хемијске *реакције.***

\* Резултат хемијске реакције је настанак нове или нових супстанци.

\* Настале супстанце имају **различит** **састав и својства** у односу на супстанце које су учествовале у

 хемијској реакцији.

\* Како знамо да је дошло до хемијске реакције(промене)?

 **1.Стварање талога**

 **2. Промена боје**

 **3.Издвајање гаса**

 **4.Појава светлости**

 **Какве су хемијске реакције према брзини?**

 **1.Споре**(неколико минута,сати или недеља) - на пример рђање гвожђа

 **2.Брзе** (тренутне) - на пример ватромет

**Задатак:**

Који од следећих приказа одговара хемијској реакцији?Заокружи тачан одговор

1. **Натријум-хлорид🡪 натријум + хлор**
2. **Вода(течног агрегатног стања)🡪водена пара**
3. **алкохол🡪пара алкохола**

Одговор:

Хемијска реакција под 1. показује да се је од натријум-хлорида настале две нове супстанце натријум и хлор-**дешава се хемијска промена(реакција)**

Под бројем 2. Приказано је очвршћавање- физичка промена

По бројем 3. Приказано је испаравање-физичка промена

**Значи тачно је под 1.**

**Хемијске промене представљамо једначинама хемијских реакција.**

Супстанце које учествују у хемијској промени(које се хемијски мењају) зову се **РЕАКТАНТИ.**

Супстанце које настају у хемијској промени зову се **–РЕАКЦИОНИ ПРОИЗВОДИ(производи реакције).**

Пример: **Сагоревање магнезијумове траке**

 **магнезијум + кисеоник 🡪 магнезијум-оксид**

 метал неметал једињење

 сиве боје безбојан беле боје

 Р Е А К Т А Н Т И РЕАКЦИОНИ ПРОИЗВОД

**Хемијске реакције могу бити**

**1.Реакције анализе**

**2. Реакције синтезе**

**Синтеза** **је хемијска реакција** при којој од две или више чистих супстанци настаје нова сложенија супстанца.

 Реакција магнезијума и кисеоника,при чему настаје оксид је синтеза.

**Анализа је хемјска реакција** при којој разлагањем неке сложене чисте супстанце настаје једна или више чистих супстанци .

 Разлагање воде на водоник и кисеоник је пример реакције анализе.

 За реакцији анализе је потребан утрошак електричне,топлотне или светлосне енергије.

 **ПРИМЕРИ**



Домаћи задатак:питања из радне свеске страна 120 и 121

Домаћи урадите до 21.04.2020. и пошаљите на мејл до 20:00 h.