

ANKARA 2007

***ÖĞRETİM TEKNOLOJİLERİ
VE
MATERYAL GELİŞTİRME***

DERS SORUMLUSU : PROF. DR. İNCİ MORGİL

**ÇALIŞMA YAPRAĞI 1 (ÇÖZÜMLÜ) :
KİMYASAL TEPKİMELERİN SINIFLANDIRILMASI**

**HAZIRLAYAN : SİNEM ÖZYASTIKÇI
20239868**

Ad-Soyad:

Kimyasal Tepkime Türleri

Aşağıdaki tepkimelerin türlerini yazınız

- 1) $C + O_2 \rightarrow CO_2 + \text{ısı}$



..

- 2) $2N_2 + O_2 + \text{ısı} \rightarrow 2N_2O$
- 3) $Fe (k) + S (k) \rightarrow FeS (k)$
- 4) $Zn^0 (k) + 2H^+ (suda) \rightarrow Zn^{+2} (suda) + H_2^0 (g)$
- 5) $CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2$



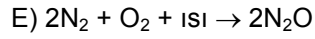
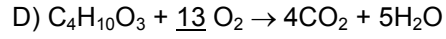
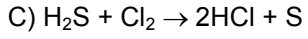
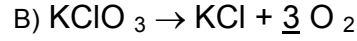
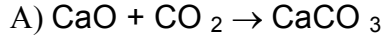


- 6) $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- 7) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \underline{3} \text{O}_2$
- 8) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$
- 9) AgNO_3 (suda) + NaCl (suda) \rightarrow AgCl (k) + NaNO_3 (suda)
- 10) Ag^+ (suda) + $\text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$ (kati)



Aşağıdaki soruları yanıtlayınız.

1)Aşağıdaki denklemlerden hangisi yer değiştirme tepkimesidir ?



2)Homojen ve heterojen tepkime nedir ? .

.....
.....
.....
.....

3)Aşağıdaki boşlukları doldurunuz

Redox tepkimelerinde alışverişi ve değerlik vardır..

..... tepkimeler oluşumu sırasında dışarıdan ısı alır .

Birden fazla maddenin birleşerek tek bir ürün oluşturduğu tepkimelere tepkimesi denir.

..... olan bir elementin kendinden daha az (.....) olan bir element ile yer

değiştirmesine yerdeğiştirme tepkimesi denir .

Çökeltme ve da yerdeğiştirme tepkimesidir.

Yapısında karbon ve hidrojen bulunduran organik moleküller yandıklarındave oluşur .

Ad-Soyad:

Kimyasal Tepkime Türleri

Aşağıdaki tepkimelerin türlerini yazınız

- 1) $C + O_2 \rightarrow CO_2 + \text{ısı}$ EKZOTERMİK VE SENTEZ TEPKİMESİ



- 2) $2N_2 + O_2 + \text{ısı} \rightarrow 2N_2O$ ENDOTERMİK TEPKİME

- 3) $Fe (k) + S (k) \rightarrow FeS (k)$ SENTEZ TEPKİMESİ

- 4) $Zn^0 (k) + 2H^+ (\text{suda}) \rightarrow Zn^{+2} (\text{suda}) + H_2^0 (g)$ REDOX TEPKİMESİ

- 5) $CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2$ YERDEĞİŞTİRME TEPKİMESİ



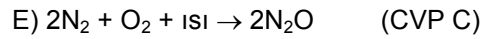
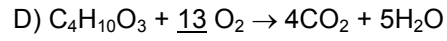
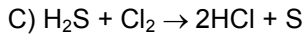
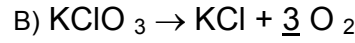
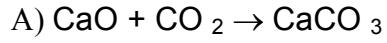


- 6) $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$ SENTEZ TEPKİMESİ
- 7) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \underline{3} \text{O}_2$ ANALİZ AYRIŞMA TEPKİMESİ
- 8) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ YERDEĞİŞTİRME TEPKİMESİ
- 9) $\text{AgNO}_3 (\text{suda}) + \text{NaCl} (\text{suda}) \rightarrow \text{AgCl} (\text{k}) + \text{NaNO}_3 (\text{suda})$ ÇÖKME TEP.
- 10) $\text{Ag}^+ (\text{suda}) + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl} (\text{katı})$ ÇÖKTÜRME TEPKİMESİ



Aşağıdaki soruları yanıtlayınız.

1)Aşağıdaki denklemlerden hangisi yer değiştirme tepkimesidir ?



2)Homojen ve heterojen tepkime nedir ?

ÜRÜNLER VE GİRENLER AYNI FAZDA İSE HOMOJEN TEPKİME ,FARKLI FAZDA İSELER HETEROJEN TEPKİME DENİR.

3)Aşağıdaki boşlukları doldurunuz

Redox tepkimelerinde ELEKTRON alışverişi ve değerlik DEĞİŞİMİ VARDIR vardır.

ENDOTERMİK tepkimeler oluşumu sırasında dışarıdan ısı alır .

Birden fazla maddenin birleşerek tek bir ürün oluşturduğu tepkimelere SENTEZ tepkimesi denir.

AKTİF olan bir elementin kendinden daha az AKTİF .. (PASİF) olan bir element ile yer

değiştirmesine yerdeğiştirme tepkimesi denir .

Çökeltme ve ...NÖTRALLEŞME da yerdeğiştirme tepkimesidir.

Yapısında karbon ve hidrojen bulunduran organik moleküller yandıklarında KARBONDİOKSİT ve SU oluşur .

