

Etkinlik

11

Aşağıdaki tabloda bazı bileşiklerin adı bazılarının formülleri verilmiştir. Buna göre boş bırakılan yerleri doldurunuz.

Bileşiğin Adı	Bileşiğin Formülü	Bileşiği Oluşturan Atomlar
	H_2SO_4	
Alüminyum klorür		
Azot di oksit		
	$C_6H_{12}O_6$	
	$Ca(OH)_2$	
Bakır (II) klorür		
Kalsiyum oksit		
	NH_3	
Karbon tetra klorür		
Di hidrojen mono oksit		
	$NaOH$	
	CH_4	
	NaI	
Demir (III) klorür		
Potasyum Sülfat		
	$Ba_3(PO_4)_2$	
Alüminyum hidroksit		
	SO_3	
Di azot penta oksit		
	CO	
Kurşun (II) klorür		
Magnezyum nitrat		
	NH_4OH	

Etkinlik

12

Aşağıda numaralandırılmış olaylar verilmiştir. Buna göre bu olaylardan hangileri fiziksel, hangileri kimyasal değişimdir? Olayların karşısındaki boşluklara yazınız.

1. Bitkilerin fotosentez yapması:
2. Havucun rendelenmesi:.....
3. Un ve su kullanılarak hamur yapılması:
4. Camın kırılması:
5. Şekerin suda çözünmesi:
6. Elmanın çürümesi:.....
7. Üzüm suyundan şarap yapılması:
8. Yumurtanın pişirilmesi:.....
9. Mumun erimesi:.....
10. Naftalinin süblimleşmesi:.....
11. Mumun yanması:.....
12. Besinlerin sindirilmesi:
13. İnsanlarda gerçekleşen solunum olayı:
14. Alkolün buharlaşması:.....
15. Kumdan cam yapılması:
16. Altından kolye yapılması:
17. Yoğurttan ayran yapılması:.....
18. Demirin paslanması:.....
19. Tebeşirin toz haline getirilmesi:
20. Akşamları gökyüzünün renginin maviden kıza dönmesi:
21. Dişlerimizin çürümesi:.....
22. Ekmeğin küflenmesi:
23. Camın buğulanması:.....
24. Kağıdın yırtılması:.....
25. Kabartma tozunun üzerine limon sıkılması:

Etkinlik

13

Aşağıdaki kimyasal tepkimelerde denk olmayanlarındaki kutucuklara katsayıları yazarak denkleştiriniz.

- Fe + O₂ → Fe₂O₃
- KClO₃ → KCl + O₂
- Ag₂O → Ag + O₂
- Cu + H₂SO₄ → CuSO₄ + SO₂ + H₂O
- Fe + Cl₂ → FeCl₃
- Ca + O₂ → Ca
- C₂H₅OH + O₂ → CO₂ + H₂O
- C₆H₁₂O₆ + O₂ → CO₂ + H₂O
- Mg₃N₂ + H₂O → Mg(OH)₂ + NH₃
- HCl + O₂ → H₂O + Cl₂
- H₂S + SO₂ → S + H₂O
- H₂ + Fe₂O₃ → Fe + H₂O
- Cr₂O₃ + Al → Al₂O₃ + Cr
- NH₃ → N₂ + H₂
- C₃H₈ + O₂ → CO₂ + H₂O
- CuO + HCl → CuCl₂ + H₂O
- CaC₂ + H₂O → Ca(OH)₂ + C₂H₂
- KNO₃ → KNO₂ + O₂
- Br₂ + KI → I₂ + KBr
- C₂H₂ + O₂ → CO₂ + H₂O

Etkinlik

14

Aşağıdaki kimyasal tepkimelerde denklemler eksik bırakılmıştır. Buna göre denklemlerde verilmeyen bileşikleri ve ya elementleri katsayıları ile birlikte yazınız.

- + 8O₂ → 6CO₂ + 6H₂O
- C₂H₄ + $\frac{3}{2}$ O₂ → + 2H₂O
- + O₂ → 2CuO
- Mg + → MgCl₂ + H₂
- Na₂S + Cu(NO₃)₂ → + 2NaNO₃
- 2Fe + $\frac{3}{2}$ O₂ →
- CH₃OH + → CO₂ + 2H₂O
- + Cl₂ → 2NaCl

Etkinlik

15

- CH₄ + 2O₂ → CO₂ + H₂O
- Ca + $\frac{1}{2}$ O₂ → CaO
- Fe + S → Fe
- CaCO₃ → CaO + CO₂
- 2KOH + H₂SO₄ → K₂SO₄ + 2H₂O
- HCl + NaOH → NaCl + H₂O
- KClO₃ + Isı → KCl + $\frac{3}{2}$ O₂
- 2Fe_(k) + O₂ → Fe₂O₃
- C₂H₅OH + 3O₂ → 2CO₂ + 3H₂O

Yukarıdaki kimyasal tepkimelerin çeşitlerini yanlarındaki kutulara yazınız. (Bir tepkime birden fazla çeşide örnek olabilir.)