அரசு உயர்நிலைப்பள்ளி -கெட்டுஅள்ளி

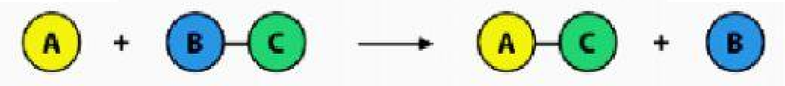
பெயர்: வகுப்பு:

வேதிவினைகளின் வகைகள்

1. சேர்க்கை அல்லது கூடுகை வினைகள்

2. சிதைவு வினைகள்

3. ஒற்றை இடப்பெயர்ச்சி வினைகள்



4. இரட்டை இடப்பெயர்ச்சி வினைகள்

5. எரிதல் வினைகள்

கீழ்க்கண்ட வினைகளை எந்த வகையான வினை என்று குறிக்கவும்:

1.	$CH_{4(g)} + 2O_{2(g)} \rightarrow CO_{2(g)} + 2H_2O_{(g)}$	
2.	$SiO2_{(s)} + CaO_{(s)} \rightarrow CaSiO3_{(s)}$	
3.	$2AgBr_{(s)} \rightarrow 2Ag_{(s)} + Br2_{(g)}$	
4.	$NaOH_{(aq)} + HCl_{(aq)} \rightarrow NaCl_{(aq)} + H2O_{(l)}$	
5.	$2NaCl_{(aq)} + F_{2(g)} \rightarrow 2NaF_{(aq)} + Cl2_{(g)}$	
6.	$C_3H_{8(g)} + 5O2_{(g)} \rightarrow 3CO2_{(g)} + 4H2O_{(g)} + Heat$	
7.	$(NH_4)_2Cr_2O_7 \rightarrow Cr_2O_3\uparrow + N_2\uparrow + 4H_2O\uparrow$	

ல்

LIVEWORKSHEETS

8.	Fe + CuSO4 → FeSO4 + Cu	
9.	$CuSO_4 + H_2S \rightarrow CuS\downarrow + H_2SO_4$	
10.	$Fe^{2+} \rightarrow Fe^{3+} + e^-$	
11.	2AgNO3 + CaBr2 → 2AgBr + Ca (NO3)2	
12.	$CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$	
13.	Zn + CuSO4 → Cu + ZnSO4	
14.	$Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow BaSO_4\downarrow + 2NaCl$	
15.	$CuSO_4 + 2NaOH \rightarrow Na_2SO_4 + Cu\ (OH)_2$	
16.	$Zn_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow ZnCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$	
17.	$2Al + 3Pb\ (NO_3)_2 \rightarrow 2Al\ (NO_3)_3 + 3Pb$	
18.	$2HgO_{(s)}$ +Heat → $2Hg_{(l)} + O_{2(g)}$	
19.	$2Na_{(s)} + Cl_{2(g)} \rightarrow 2NaCl_{(s)}$	
20.	$Pb(NO_3)_{2(aq)} + 2KI_{(aq)} \rightarrow PbI_{2(s)}\downarrow + 2KNO_{3(aq)}$	

ல்

LIVEWORKSHEETS