التدرب على موازنة معادلات التفاعل الكيميائي(2)

لديك 50 معادلة تفاعل كيميائي حاول موازنتها

1-		H_2	+		O_2	→		H_2O						
2-		S_8	+		O_2	→		SO_3						
3-		HgO				→		Hg	+		O_2			
4-		Zn	+		HCl	→		$ZnCl_2$	+		H_2			
5-		Na	+		H_2O	→		$NaOH$	+		H_2			
6-		$C_{10}H_{16}$	+		Cl_2	→		C	+		HCl			
7-		Si_2H_3	+		O_2	→		SiO_2	+		H_2O			
8-		Fe	+		O_2	→		Fe_2O_3						
9-		$C_7H_6O_2$	+		O_2	→		CO_2	+		H_2O			
10-		FeS_2	+		O_2	→		Fe_2O_3	+		SO_2			
11-		Fe_2O_3	+		H_2	→		Fe	+		H_2O			
12-		K	+		Br_2	→		KBr						
13-		C_2H_2	+		O_2	→		CO_2	+		H_2O			
14-		H_2O_2				→		H_2O	+		O_2			
15-		C_7H_{16}	+		O_2	→		CO_2	+		H_2O			
16-		SiO_2	+		HF	→		SiF_4	+		H_2O			
17-		$KClO_3$				→		KCl	+		O_2			
18-		$KClO_3$				→		$KClO_4$	+		KCl			
19-		P_4O_{10}	+		H_2O	→		H_3PO_4						
20-		Sb	+		O_2	→		Sb_4O_6						
21-		C_3H_8	+		O_2	→		CO_2	+		H_2O			
22-		Fe_2O_3	+		CO	→		Fe	+		CO_2			
23-		PCl_5	+		H_2O	→		HCl	+		H_3PO_4			
24-		H_2S	+		Cl_2	→		S_8	+		HCl			
25-		Fe	+		H_2O	→		Fe_3O_4	+		H_2			
26-		N_2			H_2	→		NH_3						
27-		N_2	+		O_2	→		N_2O						
28-		CO_2	+		H_2O	→		$C_6H_{12}O_6$	+		O_2			
29-		$SiCl_4$	+		H_2O	→		H_4SiO_4	+		HCl			
30-		H_3PO_4				→		$H_4P_2O_7$	+		H_2O			
31-		CO_2	+		NH_3	→		$OC(NH_2)_2$	+		H_2O			
32-		$Al(OH)_3$	+		H_2SO_4	→		$Al_2(SO_4)_3$	+		H_2O			
33-		$Fe_2(SO_4)_3$	+		KOH	→		K_2SO_4	+		$Fe(OH)_3$			
34-		H_2SO_4	+		HI	→		H_2S	+		I_2	+		H_2O
35-		Al	+		FeO	→		Al_2O_3	+		Fe			
36-		Na_2CO_3	+		HCl	→		$NaCl$	+		H_2O	+		CO_2
37-		P_4	+		O_2	→		P_2O_5						
38-		K_2O	+		H_2O	→		KOH						
39-		Al	+		O_2	→		Al_2O_3						
40-		Na_2O_2	+		H_2O	→		$NaOH$	+		O_2			
41-		C	+		H_2O	→		CO	+		H_2			
42-		H_3AsO_4				→		As_2O_5	+		H_2O			
43-		$Al_2(SO_4)_3$	+		$Ca(OH)_2$	→		$Al(OH)_3$	+		$CaSO_4$			
44-		$FeCl_3NH_4OH$				→		$Fe(OH)_3$	+		NH_4Cl			
45-		$Ca_3(PO_4)_2$	+		SiO_2	→		$(PO_4)_{10}$	+		$CaSiO_3$			
46-		N_2O_5	+		H_2O	→		HNO_3						
47-		Al	+		HCl	→		$AlCl_3$	+		H_2			
48-		H_3BO_3				→		$H_4B_6O_{11}$	+		H_2O			
49-		Mg	+		N_2	→		Mg_3N_2						
50-		$NaOH$	+		Cl_2	→		$NaCl$	+		$NaClO$	+		H_2O

قلم الجزائر
WWW.DZPEN.COM

الحـــــــل

1-	2	H_2	+	1	O_2	→	2	H_2O				
2-	1	S_8	+	12	O_2	→	8	SO_3				
3-	2	HgO		1		→	2	Hg	+	1	O_2	
4-	1	Zn	+	2	HCl	→	1	$ZnCl_2$	+	1	H_2	
5-	2	Na	+	2	H_2O	→	2	$NaOH$	+	1	H_2	
6-	1	$C_{10}H_{16}$	+	8	Cl_2	→	10	C	+	16	HCl	
7-	4	Si_2H_3	+	11	O_2	→	8	SiO_2	+	6	H_2O	
8-	4	Fe	+	3	O_2	→	2	Fe_2O_3				
9-	2	$C_7H_6O_2$	+	15	O_2	→	14	CO_2	+	6	H_2O	
10-	4	FeS_2	+	7	O_2	→	2	Fe_2O_3	+	4	SO_2	
11-	1	Fe_2O_3	+	3	H_2	→	2	Fe	+	3	H_2O	
12-	2	K	+	1	Br_2	→	2	KBr				
13-	2	C_2H_2	+	5	O_2	→	4	CO_2	+	2	H_2O	
14-	6	H_2O_2		1		→	6	H_2O	+	3	O_2	
15-	1	C_7H_{16}	+	11	O_2	→	7	CO_2	+	8	H_2O	
16-	1	SiO_2	+	4	HF	→	1	SiF_4	+	2	H_2O	
17-	2	$KClO_3$		1		→	2	KCl	+	3	O_2	
18-	4	$KClO_3$		1		→	3	$KClO_4$	+	1	KCl	
19-	1	P_4O_{10}	+	6	H_2O	→	4	H_3PO_4				
20-	4	Sb	+	3	O_2	→	1	Sb_4O_6				
21-	1	C_3H_8	+	5	O_2	→	3	CO_2	+	4	H_2O	
22-	2	Fe_2O_3	+	6	CO	→	4	Fe	+	6	CO_2	
23-	1	PCl_5	+	4	H_2O	→	5	HCl	+	1	H_3PO_4	
24-	24	H_2S	+	4	Cl_2	→	3	S_8	+	48	HCl	
25-	3	Fe	+	2	H_2O	→	1	Fe_3O_4	+	2	H_2	
26-	1	N_2		3	H_2	→	2	NH_3				
27-	2	N_2	+	1	O_2	→	2	N_2O				
28-	6	CO_2	+	6	H_2O	→	1	$C_6H_{12}O_6$	+	6	O_2	
29-	1	$SiCl_4$	+	4	H_2O	→	1	H_4SiO_4	+	4	HCl	
30-	2	H_3PO_4				→	1	$H_4P_2O_7$	+	1	H_2O	
31-	1	CO_2	+	2	NH_3	→	1	$OC(NH_2)_2$	+	1	H_2O	
32-	2	$Al(OH)_3$	+	3	H_2SO_4	→	1	$Al_2(SO_4)_3$	+	6	H_2O	
33-	1	$Fe_2(SO_4)_3$	+	6	KOH	→	3	K_2SO_4	+	2	$Fe(OH)_3$	
34-	1	H_2SO_4	+	4	HI	→	1	H_2S	+	2	I_2	+ 2 H_2O
35-	2	Al	+	3	FeO	→	1	Al_2O_3	+	3	Fe	
36-	1	Na_2CO_3	+	2	HCl	→	2	$NaCl$	+	1	H_2O	+ 1 CO_2
37-	1	P_4	+	5	O_2	→	2	P_2O_5				
38-	1	K_2O	+	1	H_2O	→	2	KOH				
39-	4	Al	+	3	O_2	→	2	Al_2O_3				
40-	2	Na_2O_2	+	2	H_2O	→	4	$NaOH$	+	1	O_2	
41-	1	C	+	1	H_2O	→	1	CO	+	1	H_2	
42-	2	H_3AsO_4				→		As_2O_5	+	3	H_2O	
43-	1	$Al_2(SO_4)_3$	+	3	$Ca(OH)_2$	→	2	$Al(OH)_3$	+	3	$CaSO_4$	
44-	3	$FeCl_3NH_4OH$				→	1	$Fe(OH)_3$	+	3	NH_4Cl	
45-	10	$Ca_3(PO_4)_2$	+	45	SiO_2	→	2	$(PO_4)_{10}$	+	30	$CaSiO_3$	
46-	1	N_2O_5	+	1	H_2O	→	2	HNO_3				
47-	2	Al	+	6	HCl	→	2	$AlCl_3$	+	3	H_2	
48-	6	H_3BO_3				→	1	$H_4B_6O_{11}$	+	7	H_2O	
49-	3	Mg	+	1	N_2	→	1	Mg_3N_2				
50-	2	$NaOH$	+		Cl_2	→		$aClO$	+	1	H_2O	

قسم الجزائر
WWW.DZPEN.COM