化学式・化学反応式テスト(解答)

名前：

１．次の物質の化学式を答えなさい（各３点）

水素	H_2
酸素	O_2
塩素	Cl_2
硫化鉄	FeS
窒素	N_2
塩化ナトリウム	NaCl
塩化水素	HCl
硫酸	H_2SO_3
硝酸	HNO_3
二酸化炭素	CO_2

炭酸水素ナトリウム	$NaHCO_3$
炭酸ナトリウム	Na_2CO_3
アンモニア	NH_3
酸化銀	Ag_2O
酸化銅	CuO
酸化マグネシウム	MgO
塩化銅	$CuCl_2$
硫化銅	CuS
水酸化バリウム	$Ba(OH)_2$
水酸化カルシウム	$Ca(OH)_2$

次の化学変化を化学反応式で表しなさい（各４点）

鉄と硫黄の化合	$Fe + S \rightarrow FeS$
銅と塩素の化合	$Cu + Cl_2 \rightarrow CuCl_2$
炭素の燃焼	$C + O_2 \rightarrow CO_2$
マグネシウムの燃焼	$2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO$
酸化銅の炭素による還元	$2CuO + C \rightarrow 2Cu + CO_2$

銅と硫黄の化合	$Cu + S \rightarrow CuS$
水素と酸素の化合	$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
銅の酸化	$2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$
マグネシウムの二酸化炭素中での燃焼	$2Mg + CO_2 \rightarrow 2MgO + C$
酸化銅の水素による還元	$CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$

間違えた問題を何度も書き写して覚えましょう。