

化学変化と化学式(4)

名前

1 次の(1)~(14)の物質の化学式を()に書きなさい。

- | | |
|----------------------|-------------------------|
| (1) 窒素 (N_2) | (8) 鉄 (Fe) |
| (2) 水 (H_2O) | (9) 銅 (Cu) |
| (3) ナトリウム (Na) | (10) 酸化銅 (CuO) |
| (4) マグネシウム (Mg) | (11) カルシウム (Ca) |
| (5) 二酸化炭素 (CO_2) | (12) 塩化ナトリウム ($NaCl$) |
| (6) アンモニア (NH_3) | (13) 水素 (H_2) |
| (7) 銀 (Ag) | (14) 酸素 (O_2) |

2 次の(1)~(14)の化学式が表している物質の名称を()に書きなさい。

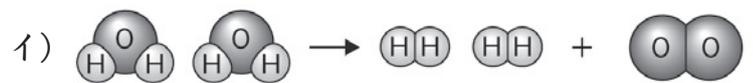
- | | |
|------------------------|--------------------|
| (1) CO_2 (二酸化炭素) | (8) K (カリウム) |
| (2) Zn (亜鉛) | (9) H_2O (水) |
| (3) Al (アルミニウム) | (10) H_2 (水素) |
| (4) Cl_2 (塩素) | (11) N_2 (窒素) |
| (5) Ag_2O (酸化銀) | (12) Ag (銀) |
| (6) NH_3 (アンモニア) | (13) CuO (酸化銅) |
| (7) $NaCl$ (塩化ナトリウム) | (14) FeS (硫化鉄) |

3 以下の問題に答えなさい。

(1) 水を電気分解すると何と何に分解されるか、

(2) 水の電気分解について正しく表しているモデルを右のア~エから選んで記号を書きなさい。

(3) 水の電気分解を表す化学反応式を書きなさい。



(1)	水素 と 酸素 (順不同)	
(2)	イ	
(3)	$2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$	