

基本事項の確認

 12分

1. 次の問いに答えなさい。

- (1) 炭酸水素ナトリウムを熱すると、二酸化炭素と水と何に分かれるか。 [1]
- (2) 酸化銀を熱すると、酸素と何に分かれるか。 [2]
- (3) もとの物質とは別の物質ができる変化を何というか。 [3]
- (4) 1種類の物質が2種類以上の物質に分かれる(3)を何というか。 [4]
- (5) 水に少量の水酸化ナトリウムをとくして電流を流すと、水は分解されて水素と何ができるか。 [5]
- (6) 物質に電流を流して分解することを何というか。 [6]
- (7) 物質をつくっている、化学変化ではそれ以上分割することのできない小さな粒子を何というか。 [7]
- (8) 原子を原子番号の順に並べて原子の性質を整理した表を何というか。 [8]
- (9) 鉄の原子の記号は何か。以下の選択肢から選びなさい。 [9]
- ① Ag ② S ③ Fe ④ N
- (10) 銀の原子の記号は何か。以下の選択肢から選びなさい。 [10]
- ① Ag ② S ③ Fe ④ N
- (11) 硫黄の原子の記号は何か。以下の選択肢から選びなさい。 [11]
- ① Ag ② S ③ Fe ④ N
- (12) 窒素の原子の記号は何か。以下の選択肢から選びなさい。 [12]
- ① Ag ② S ③ Fe ④ N
- (13) いくつかの原子が結びつき、1つの単位となっている粒子のことを何というか。 [13]
- (14) 1種類の原子だけでできている物質のことを何というか。 [14]
- (15) 2種類以上の原子からできている物質のことを何というか。 [15]
- (16) 物質を原子の記号を使ってあらわしたものを何というか。 [16]
- (17) 酸素を化学式で表したものを以下の選択肢から選びなさい。 [17]
- ① H_2 ② H_2O ③ O_2 ④ CO_2
- (18) 水を化学式で表したものを以下の選択肢から選びなさい。 [18]
- ① H_2 ② H_2O ③ O_2 ④ CO_2
- (19) 二酸化炭素を化学式で表したものを以下の選択肢から選びなさい。 [19]
- ① H_2 ② H_2O ③ O_2 ④ CO_2
- (20) 酸化銅を化学式で表したものを以下の選択肢から選びなさい。 [20]
- ① CuO ② Cu_2O ③ CuO_2 ④ Cu