

2年理科 1問1答問題集 NO, 4

年 氏名 ()

物質

1、炭酸水素ナトリウムを加熱すると何ができるか。3つ書きなさい	(炭酸ナトリウム) (水) (二酸化炭素)
2、炭酸水素ナトリウムを溶かした水溶液にフェノールフタレイン液を加えると何色になるか。	(うすい赤)
3、炭酸ナトリウムを溶かした水溶液にフェノールフタレイン液を加えると何色になるか。	(濃い赤)
4、水に青色の塩化コバルト紙をつけると何色になるか。	(赤色)
5、酸化銀は何色か。	(黒)
6、酸化銀を加熱すると、銀と何ができるか。	(酸素)
7、銀は何色か。	(白)
8、もとの物質とは別の物質ができる変化を何というか。	(化学変化)
9、1種類の物質が2種類以上の物質になる化学変化を何というか。	(分解)
10、加熱による分解を何というか。	(熱分解)
11、電気を流して分解することを何というか。	(電気分解)
12、水の電気分解のとき、電気を通しやすくするために何を加えるか。	(水酸化ナトリウム)
13、水の電気分解で+極から発生する気体は何か。	(酸素)
14、水の電気分解で-極から発生する気体は何か。	(水素)
15、塩化銅水溶液の電気分解で+極から発生する気体は何か。	(塩素)
16、塩化銅水溶液の電気分解で-極に付着する物質は何か。	(銅)
17、物質をつくるこれ以上分けられない最小の粒を何というか。	(原子)
18、物質の性質を示す最小の粒を何というか。	(分子)
19、物質を原子の記号と数字で表したものを何というか。	(化学式)
20、酸素、水、銅を化学式で書きなさい。	(O ₂) (H ₂ O) (Cu)
21、1種類の原子だけでできている物質を何というか。	(単体)
22、2種類以上の原子でできている物質を何というか。	(化合物)
23、酸素、塩化ナトリウム、二酸化炭素のうち、単体はどれか。	(酸素)
24、銅、水素、水のうち、化合物はどれか。	(水)
25、化学変化を化学式を使って表したものを何というか。	(化学反応式)
26、2種類以上の物質が結びついて、1種類の物質ができる変化を何というか。	(化合)
27、鉄と硫黄が化合すると何になるか。	(硫化鉄)
28、27でできたものの色と、磁石へのつきやすさを書きなさい。	(黒) (付きにくい)
29、物質が酸素と化合する変化を何というか。	(酸化)
30、酸化された物質を何というか。	(酸化物)
31、激しく熱や光を出しながら物質が酸化する変化を何というか。	(燃焼)
32、酸化物から酸素が離れる変化を何というか。	(還元)

