7 異なる物質の結びつき

単元別定期テスト対策

実施日　月　日

教科書 p.36~46

クラス　　氏名　　/100

1 次の各問いに答えなさい。　各5点×20

□(1) 2種類以上の物質が結びつく化学変化でできる物質を何というか。　(1)

□(2) 鉄と硫黄の混合物を試験管に入れてガスバーナーで加熱するときは，混合物のどこを加熱するか。　(2)

□(3) 鉄と硫黄の混合物を試験管に入れてガスバーナーで加熱するとき，混合物の色が赤色になり始めたら，どのような操作をする必要があるか。　(3)

□(4) 次の文の［　　］に当てはまる語句を書きなさい。

鉄と硫黄の混合物の加熱によって起こる化学変化は，いったん反応がはじまれば，加熱をやめても［　　］。　(4)

□(5) 次の文の［　　］に当てはまる語句を書きなさい。

鉄と硫黄の混合物を加熱すると，［　　］を出す激しい反応が起こる。　(5)

□(6) 鉄と硫黄の混合物を加熱すると，何ができるか。　(6)

□(7) 鉄と硫黄の混合物を加熱してできる物質は何色をしているか。　(7)

□(8) 鉄と硫黄の混合物に磁石を近づけるとどうなるか。　(8)

□(9) 鉄と硫黄の混合物を加熱してできた物質に磁石を近づけるとどうなるか。　(9)

□(10) 鉄と硫黄の混合物をうすい塩酸に入れると気体が発生した。発生した気体のにおいはどのようであるか。　(10)

□(11) 鉄と硫黄の混合物をうすい塩酸に入れると気体が発生した。発生した気体は何か。　(11)

□(12) 鉄と硫黄の混合物を加熱してできた物質をうすい塩酸に入れると気体が発生した。発生した気体ににおいはどのようであるか。　(12)

□(13) 鉄と硫黄の混合物を加熱してできた物質をうすい塩酸に入れると気体が発生した。発生した気体は何か。　(13)

□(14) 鉄と硫黄の化学変化を，化学反応式で表しなさい。　(14)

□(15) 銅と硫黄が結びつくと何という物質ができるか。　(15)

□(16) 銅と硫黄の化学変化を，化学反応式で表しなさい。　(16)

□(17) 水素と酸素の混合気体に電気花火で点火し，反応させたときにできる物質は何か。　(17)

□(18) 水素と酸素の化学変化を，化学反応式で表しなさい。　(18)

□(19) 酸化銀の分解のようすを表した，次の化学反応式の［　　］に当てはまる化学式を，必要であれば化学式の前に数字をつけて答えなさい。

$2Ag_2O \rightarrow$［　　］$+ O_2$　(19)

□(20) 炭酸水素ナトリウムの分解のようすを表した，次の化学反応式の［　　］に当てはまる化学式を，必要であれば化学式の前に数字をつけて答えなさい。

$2NaHCO_3 \rightarrow$［　　］$+ H_2O + CO_2$　(20)