

物質が結びつく変化.2

名前



解答

問1 鉄粉と硫黄の粉末をよく混ぜ合わせて加熱し、赤くなったところで加熱をやめると、反応が続いた。これはなぜか。

()

問2 硫化鉄は何色の物質か。 ()

問3 硫化鉄の化学式は何か。 ()

問4 硫化鉄は、純粋な物質か。 ()

問5 硫化鉄は、磁石にくっつくか。 ()

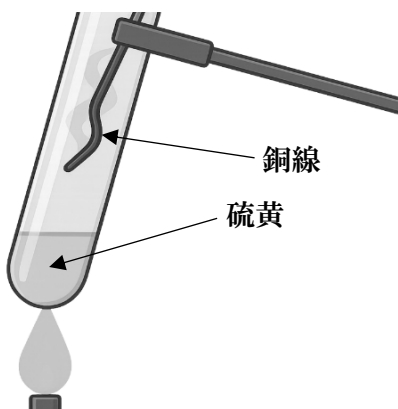
問6 鉄粉と硫黄の粉末をよく混ぜ合わせた混合物に塩酸を加えると、気体が発生した。この気体は何か。また、この気体に、においはあるか。 (気体:) (においの有無:)

問7 硫化鉄に塩酸を加えると、気体が発生した。この気体は何か。また、この気体に、においはあるか。 (気体:) (においの有無:)

問8 実験によって発生した気体のにおいは、どのようにしてかぐのがよいか。 ()

問9 硫化鉄は、鉄の原子と硫黄の原子が何対何の割合で結びついたものか。 ()

問10 硫黄を加熱することで硫黄の蒸気が発生させた。そして、蒸気の中に銅線を入れた。以下の設問に答えよ。



(1) 反応後の物質を答えよ。 ()

(2) 硫黄と銅が結びつく化学変化を化学反応式で表せ。 ()

(3) 反応後の物質の特徴を次から選べ。 ()

A:もろくて曲げると折れる B:金属光沢がある C:しなやかに曲がる D:緑色である

