吉田中学校 理科 基礎基本確認シート【物質編】

＿＿＿年＿＿＿組＿＿＿番　氏名＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿＿

① 金属をみがいたときに現れる特有のかがやきを何といいますか。
② 金属以外の物質を何といいますか。
③ 上皿てんびんや電子てんびんではかることのできる物質そのものの量を何というか。
④ 物質の一定体積（1cm3）あたりの③を何というか。
⑤ 加熱すると炭になったり，燃えて二酸化炭素と水を発生したりする物質を何というか。
⑥ ⑤以外の物質を何といいますか。
⑦ 密度を求める次の式の（　　）にあてはまる語句を書きなさい。

$$\text{物質の密度〔g/cm}^3\text{〕} = \frac{\text{物質の（ (1) ）〔g〕}}{\text{物質の（ (2) ）〔cm}^3\text{〕}}$$

⑧ 上皿てんびんで薬品の質量をはかるときに両方の皿にのせる紙を何といいますか。
⑨ 上皿てんびんで金属の質量をはかりとるとき，金属と分銅のどちらを先に皿にのせるか。
⑩ ガスバーナーの火を消すとき，空気調節ねじとガス調節ねじのどちらを先に閉じるか。

⑪ 二酸化マンガンにオキシドール（うすい過酸化水素水）を加えると発生し、水にとけにくく，ものを燃やすはたらきがある気体は何か。
⑫ 石灰水を白くにごらせるはたらきをもつ気体は何か。
⑬ 空気中に体積の割合で約 78%ふくまれている気体は何ですか。
⑭ 密度がひじょうに小さく，空気中で燃えると水になる気体は何ですか。
⑮ ⑭を発生させるときは，亜鉛(あえん)などの金属に何を加えますか。
⑯ 水にひじょうにとけやすく，特有のにおいがあり，水にとけてアルカリ性を示す気体は何ですか。
⑰ 水にとけにくい気体を集めるのに適した方法は何か。
⑱ 水にとけやすく，空気より密度が小さい気体は，何という方法で集めますか。
⑲ 水にとけやすく，空気よりも密度の大きい気体を集めるのに適した方法は何か。

①		②		③		④	
⑤		⑥		⑦	（1）	（2）	
⑧		⑨		⑩		⑪	
⑫		⑬		⑭		⑮	
⑯		⑰		⑱		⑲	

⑳　砂糖水の砂糖のように，溶液にとけている物質を何というか。
㉑　砂糖水の水のように，⑳をとかしている液体を何というか。
㉒　いくつかの平面で囲まれた規則正しい形をした固体を何といいますか。
㉓　物質がそれ以上とけることのできない水溶液を何というか。
㉔　100g の水にとかすことのできる物質の質量を何といいますか。
㉕　水の温度ごとの㉔を，グラフに表したものを何といいますか。
㉖　溶質の質量が，溶液全体の質量の何%をしめるかで溶液の濃さを表したものを何というか。
㉗　酸素や水のように，1 種類の物質でできているものを何というか。
㉘　食塩水のように，いくつかの物質が混じり合ったものを何というか。
㉙　固体の物質を水にとかした後，温度を下げるなどして再び結晶としてとり出すことを何といいますか。

㉚　物質が温度によってその状態を変えることを何といいますか。
㉛　液体の物質を冷却すると，何という状態に変化しますか。
㉜　液体の物質を加熱すると，何という状態に変化しますか。
㉝　物質が状態を変えても変化しないのは，質量と体積のどちらですか。
㉞　液体のロウが固体になると，密度はどうなりますか。
㉟　液体の水が固体になると，密度はどうなりますか。
㊱　液体が沸騰して気体になるときの温度を何といいますか。
㊲　純粋な物質を熱し，沸騰している間，温度はどのようになっていますか。
㊳　エタノールと水で，沸騰する温度が低いのはどちらですか。
㊴　固体がとけて液体になるときの温度を何といいますか。
㊵　液体を沸騰させて気体にし，出てきた気体を冷やして再び液体にして集める方法を何といいますか。
㊶　㊵の方法で，液体の混合物からそれぞれの物質を分けることができるのは，物質の種類によって何がちがうからか。

⑳		㉑		㉒		㉓	
㉔		㉕		㉖		㉗	
㉘		㉙		㉚		㉛	
㉜		㉝		㉞		㉟	
㊱		㊲		㊳		㊴	
㊵		㊶					

吉田中学校　理科　基礎基本確認シート【物質編】解答

①	金属光沢	②	非金属	③	質量	④	密度
⑤	有機物	⑥	無機物	⑦	（1）　質量	（2）	体積
⑧	薬包紙	⑨	金属	⑩	空気調節ねじ	⑪	酸素
⑫	二酸化炭素	⑬	窒素（ちっ素）	⑭	水素	⑮	(うすい)塩酸
⑯	アンモニア	⑰	水上置換法	⑱	上方置換法	⑲	下方置換法
⑳	溶質	㉑	溶媒	㉒	結晶	㉓	飽和水溶液
㉔	溶解度	㉕	溶解度曲線	㉖	質量パーセント濃度	㉗	純粋な物質
㉘	混合物	㉙	再結晶	㉚	状態変化	㉛	固体
㉜	気体	㉝	質量	㉞	大きくなる	㉟	小さくなる
㊱	沸点	㊲	一定になっている	㊳	エタノール	㊴	融点
㊵	蒸留	㊶	沸点				

※㉞　質量は変化せず、体積だけが小さくなるため。　※㉟　質量は変化せず、体積だけが大きくなるため。

吉田中学校　理科　基礎基本確認シート【物質編】解答

①	金属光沢	②	非金属	③	質量	④	密度
⑤	有機物	⑥	無機物	⑦	（1）　質量	（2）	体積
⑧	薬包紙	⑨	金属	⑩	空気調節ねじ	⑪	酸素
⑫	二酸化炭素	⑬	窒素（ちっ素）	⑭	水素	⑮	(うすい)塩酸
⑯	アンモニア	⑰	水上置換法	⑱	上方置換法	⑲	下方置換法
⑳	溶質	㉑	溶媒	㉒	結晶	㉓	飽和水溶液
㉔	溶解度	㉕	溶解度曲線	㉖	質量パーセント濃度	㉗	純粋な物質
㉘	混合物	㉙	再結晶	㉚	状態変化	㉛	固体
㉜	気体	㉝	質量	㉞	大きくなる	㉟	小さくなる
㊱	沸点	㊲	一定になっている	㊳	エタノール	㊴	融点
㊵	蒸留	㊶	沸点				

※㉞　質量は変化せず、体積だけが小さくなるため。　※㉟　質量は変化せず、体積だけが大きくなるため。