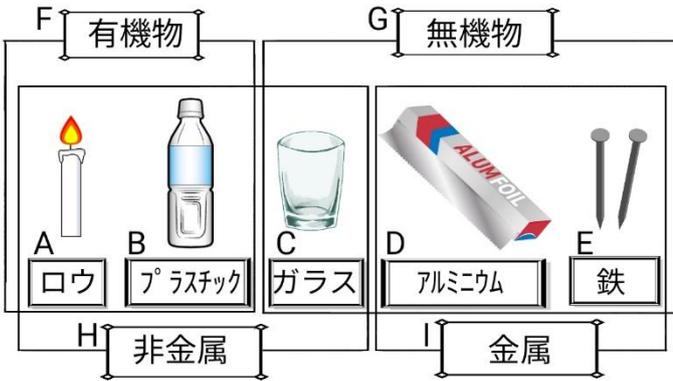


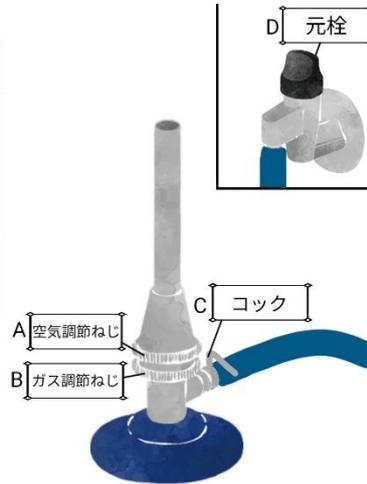
	身のまわりの物質 いろいろな物質	年 組 番 名前	点数 /29
---	-------------------------	-------------	-----------

イラストで CHECK!

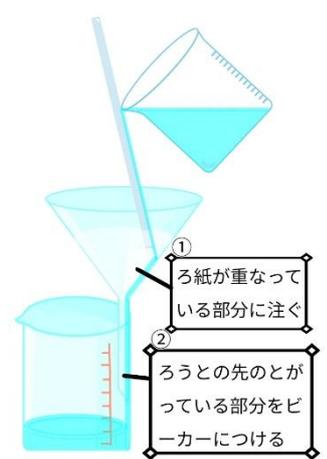
【いろいろな物質とその分類】



【ガスバーナー】



【ろ過の注意点】



重要語句!

【いろいろな物質とその分類】

1. 形や大きさに注目したときの「もの」を何といいますか。
2. 原料や材質に注目したときの「もの」を何といいますか。
3. 鉄、金、銅など、電気を通す、たたくと伸びる、磨くと光る、熱を伝えやすいなどの性質をもつものを何といいますか。
4. 金属以外の物質を何といいますか。
5. 紙、砂糖などの炭素を含む物質を何といいますか。
6. 食塩、金属などの炭素を含まない物質を何といいますか。
7. g や kg で表される物質そのものの量を何といいますか。
8. 物質 1 cm³あたりの質量をその物質の何といいますか。
9. 1 cm³あたり何 g かを表す密度の単位は何ですか。

1. (物体)
2. (物質)
3. (金属)
4. (非金属)
5. (有機物)
6. (無機物)
7. (質量)
8. (密度)
9. (g/cm³)

【粒子のモデルと物質の性質】

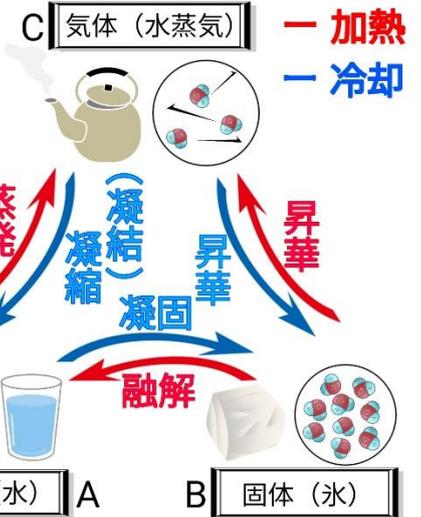
10. 水や塩化ナトリウムなど、1種類の物質からできている物質を何というか。
11. 2種類以上の物質が混ざり合っている物質を何といいますか。
12. 物質が液体に溶けることを何といいますか。
13. 物質を液体に溶かしたとき、溶けた液全体を何といいますか。
14. 物質を液体に溶かしたとき、液体に溶けている物質を何というか。
15. 物質を液体に溶かしたとき、溶かしている液体を何といいますか。
16. 溶媒が水である溶液を特に何といいますか。
17. 溶液の濃さのことを何といいますか。
18. 溶質の質量が溶液の質量の何パーセントになるかで溶液の濃さを表したものを何といいますか。

10. (純粋な物質)
11. (混合物)
12. (溶解)
13. (溶液)
14. (溶質)
15. (溶媒)
16. (水溶液)
17. (濃度)
18. (質量パーセント濃度)

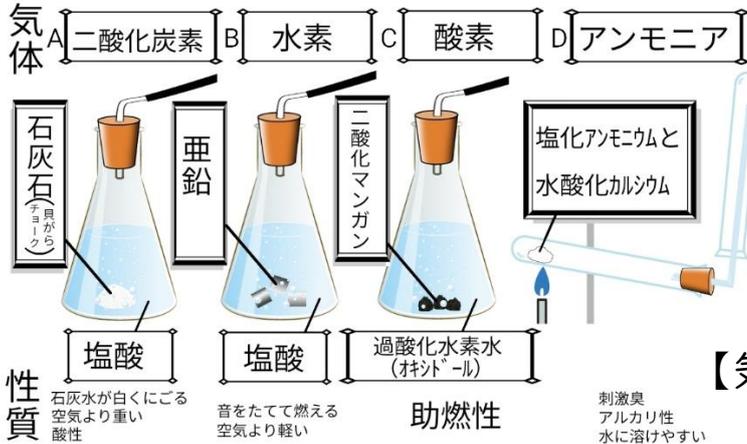
2	身のまわりの物質 気体と状態変化	名前	年 組 番	点数
				/38

イラストでCHECK!

【状態変化】



【いろいろな気体の発生方法】



【気体の集め方】



重要語句!

【粒子のモデルと物質の性質】

- 物質がそれ以上液体に溶けきれなくなるまで溶かしたときの状態を何と
いいますか。 1. (飽和)
- 物質がそれ以上液体に溶けきれなくなるまで溶かしたときの水溶液を何
といいますか。 2. (飽和水溶液)
- 水 100g に物質を溶かして飽和水溶液にしたとき、溶けた物質の質量を
何といいますか。 3. (溶解度)
- 温度ごとの溶解度のグラフを何といいますか。 4. (溶解度曲線)
- 温めた水溶液を冷やしたり、水を蒸発させたりしたときにでてくる、いくつ
かの平面で囲まれた規則正しい形をしている固体を何といいますか。 5. (結晶)
- 一度固体を溶かしたあと、冷やしたり蒸発させたりして再度、結晶としてと
り出すことを何といいますか。 6. (再結晶)
- 水と置き換えて気体をとり出す方法を何といいますか。 7. (水上置換法)
- 水に溶けやすく空気より重い気体を集めるときの方法を何といいますか。 8. (下方置換法)
- 水に溶けやすく空気より軽い気体を集めるときの方法を何といいますか。 9. (上方置換法)

【粒子のモデルと状態変化】

- 氷、水、水蒸気などのように温度によって物質の状態が変わることを何と
いいますか。 10. (状態変化)
- 固体が液体になるときの温度を何といいますか。 11. (融点)
- 液体が気体になるときの温度を何といいますか。 12. (沸点)
- 液体を沸とうさせて得られた気体を集めて冷やし、再度液体を得る操作
を何といいますか。 13. (蒸留)