

- | | |
|--|---|
| <p>1 液体を加熱した際、液体内部から気泡が盛んに発生し、温度が一定に保たれる状態の変化を何という？</p> <p>① 昇華 ② 融解 ③ 沸騰 ④ 凝固</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>2 水溶液を冷やしたり蒸発させたりして、溶けていた物質を固体として取り出す操作を何という？</p> <p>① 蒸留 ② 再結晶 ③ ろ過 ④ 昇華</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>3 固体が熱せられて液体へと状態を変えることを何という？</p> <p>① 沸騰 ② 昇華 ③ 融解 ④ 凝固</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>4 水溶液において、他の物質を溶かし込んでいる液体そのものを何という？</p> <p>① 溶液 ② 溶媒 ③ 溶媒物 ④ 溶質</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>5 液体を容器に入れたとき、液面の境界線が表面張力によってわずかに湾曲する現象を何という？</p> <p>① 底面 ② 気泡 ③ 液面 ④ メニスカス</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>6 呼気や炭酸飲料の泡などに含まれ、石灰水を白くにごらせるという特徴を持つ物質は何という？</p> <p>① アンモニア ② 窒素 ③ 酸素 ④ 二酸化炭素</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>7 酸素と同様に水に溶けにくく、火を近づけると反応する特徴を持つため、水上置換法で捕集される気体は何か？</p> <p>① ヘリウム ② 窒素 ③ 水素 ④ 酸素</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>8 蒸留を行う際、加熱によって発生した気体を冷やして液体に戻すために用いる管状のガラス器具を何という？</p> <p>① 蒸留フラスコ ② 沸騰石 ③ ビーカー ④ 冷却管</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>9 溶液を作る際、溶媒に溶かされる側の物質を何という？</p> <p>① 溶質物 ② 溶媒 ③ 溶液 ④ 溶質</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>10 二酸化炭素が水に溶けてリトマス紙などを変色させるような、水溶液としての性質を何という？</p> <p>① 酸性 ② 中性 ③ アルカリ性 ④ 水溶性</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>11 亜鉛などの金属に塩酸を加えると発生し、火を近づけると音を立てて燃える性質を持つ無色の気体は何か？</p> <p>① 水素 ② 窒素 ③ 塩素 ④ 酸素</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>12 液体を加熱して気体にし、再び冷やして液体に戻すことで分ける方法において、その物質ごとの固有の数値を何という？</p> <p>① 沸点 ② 密度 ③ 融点 ④ 凝固点</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>13 一定の温度において、それ以上溶質を溶かすことができなくなった状態を何という？</p> <p>① 不飽和 ② 溶解 ③ 過飽和 ④ 飽和</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>14 一定温度において、100グラムの水に溶かすことができる物質の限界量のことを何という？</p> <p>① 溶解度 ② 質量パーセント濃度 ③ 飽和 ④ 密度</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>15 物質が固体から液体、気体へと状態変化するとき、粒子どうしの間隔が変わることで大きく変化する量は何？</p> <p>① 体積 ② 質量 ③ 物質の種類 ④ 原子の種類</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |
| <p>16 2種類以上の物質が混ざり合っているものを何という？</p> <p>① 混合物 ② 単体 ③ 化合物 ④ 純物質</p> | <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> <div style="border: 1px solid black; width: 40px; height: 40px; display: inline-block;"></div> |



① 隠す

赤シートで赤字を隠す。白黒なら右の列を折る

② 言う

解説を読んで、用語を口に出す

③ 印を付ける

言えたら□にチェック

問	解説	▼ここで折る	答え	言えた
1	このとき、液体に加えた熱エネルギーはすべて状態変化に使われるため、液体の温度は一定に保たれます。これを <u>沸騰</u> と呼びます。		3 <u>沸騰</u>	☐
2	物質の温度による溶解度の差を利用して行う手法です。		2 <u>再結晶</u>	☐
3	固体に熱を加えると、その振動が限界を超えて配列が崩れ、自由に動き回れる液体になります。この現象を <u>融解</u> といいます。		3 <u>融解</u>	☐
4	溶質を溶かし込んでいる液体を指します。		2 <u>溶媒</u>	☐
5	<u>メニスカス</u> とは、容器の壁面と液体との間の表面張力によって生じる液面の湾曲のことです。		4 <u>メニスカス</u>	☐
6	<u>二酸化炭素</u> は、炭素が酸素と結びついてできる無色無臭の気体です。		4 <u>二酸化炭素</u>	☐
7	<u>水素</u> や酸素はこの方法で集めることで、空気と混ざらず高い純度で回収できます。		3 <u>水素</u>	☐
8	<u>冷却管</u> は、内側の管を通る気体を、外側の筒を流れる水で冷やす構造をしています。		4 <u>冷却管</u>	☐
9	<u>溶質</u> は溶液を構成する成分のうち、溶かされる側（食塩など）を指します。		4 <u>溶質</u>	☐
10	二酸化炭素は水に少し溶け、溶けた分の一部が水と反応して炭酸を生じます。このため、二酸化炭素を溶かした水溶液はリトマス紙を赤く変色させる「 <u>酸性</u> 」を示します。		1 <u>酸性</u>	☐
11	<u>水素</u> は原子番号1番の元素であり、非常に軽いため大気中に存在することは稀です。		1 <u>水素</u>	☐
12	<u>沸点</u> とは、液体が加熱されて沸騰し、気体になるときの温度です。		1 <u>沸点</u>	☐
13	これ以上溶かすことができない状態を <u>飽和</u> と呼びます。		4 <u>飽和</u>	☐
14	<u>溶解度</u> は、特定の物質が一定量の溶媒（通常は水100g）に限界まで溶ける量を示したものです。		1 <u>溶解度</u>	☐
15			1 <u>体積</u>	☐
16	<u>混合物</u> は、性質の異なる複数の物質が均一あるいは不均一に混ざり合っている状態です。		1 <u>混合物</u>	☐

言えなかった用語ノート