

問題 1

【基礎的な物理学・化学】「密度」の説明として最も適切なものはどれか。

- 1. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
- 2. 単位体積当たりの質量
- 3. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
- 4. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

解答・解説

正解：2. 単位体積当たりの質量

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 2

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「単位体積当たりの質量」

- 1. 発火点
- 2. 燃焼範囲
- 3. 密度
- 4. 静電気

解答・解説

正解：3. 密度

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 3

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「単位体積当たりの質量」という意味をもつ概念はどれか。

- 1. 燃烧範囲
- 2. 静電気
- 3. 酸化
- 4. 密度

解答・解説

正解：4. 密度

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 4

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「密度」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

- 1. 単位体積当たりの質量
- 2. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
- 3. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など
- 4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

解答・解説

正解：1. 単位体積当たりの質量

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 5

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「単位体積当たりの質量」に最も直接対応する用語はどれか。

- 1. 酸化
- 2. 密度
- 3. 還元
- 4. pH

解答・解説

正解：2. 密度

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 6

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選べ。「単位体積当たりの質量」

- 1. 還元
- 2. pH
- 3. 密度
- 4. 消火の三要素

解答・解説

正解：3. 密度

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 7

【基礎的な物理学・化学】「密度」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 2. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
- 3. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
- 4. 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：4. 単位体積当たりの質量

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 8

【基礎的な物理学・化学】「単位体積当たりの質量」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

- 1. 密度
- 2. 消火の三要素
- 3. 蒸気圧
- 4. 引火点

解答・解説

正解：1. 密度

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 9

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「密度」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

- 1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力
- 2. 単位体積当たりの質量
- 3. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
- 4. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

解答・解説

正解：2. 単位体積当たりの質量

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 10

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「単位体積当たりの質量」を表す用語はどれか。

- 1. 引火点
- 2. 発火点
- 3. 密度
- 4. 燃焼範囲

解答・解説

正解：3. 密度

正解は「密度」。密度は、単位体積当たりの質量。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 11

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「密度」は、単位体積当たりの質量。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○
○です。「密度」は、単位体積当たりの質量。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 12

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「密度」は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「密度」は、単位体積当たりの質量。問題文は「燃焼範囲」に近い説明です。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 13

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「密度」とは、物質が電子を失う反応または酸素と結びつく反応などことをいう。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「密度」は、単位体積当たりの質量。別概念との取り違えに注意してください。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 14

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「単位体積当たりの質量」という説明は「密度」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「密度」の中心的な意味を表しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 15

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「密度」を学ぶ際は、「単位体積当たりの質量」という役割・特徴を押さえることが重要である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「密度」の代表的な役割・特徴は、単位体積当たりの質量。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 16

【基礎的な物理学・化学】「蒸気圧」の説明として最も適切なものはどれか。

1. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
2. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など
3. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

解答・解説

正解：3. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 17

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力」

- 1. 酸化
- 2. 還元
- 3. pH
- 4. 蒸気圧

解答・解説

正解：4. 蒸気圧

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 18

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力」という意味をもつ概念はどれか。

- 1. 蒸気圧
- 2. 還元
- 3. pH
- 4. 消火の三要素

解答・解説

正解：1. 蒸気圧

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 19

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「蒸気圧」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
2. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
4. 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：2. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 20

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力」に最も直接対応する用語はどれか。

1. 消火の三要素
2. 密度
3. 蒸気圧
4. 引火点

解答・解説

正解：3. 蒸気圧

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 21

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選び。「液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力」

- 1. 密度
- 2. 引火点
- 3. 発火点
- 4. 蒸気圧

解答・解説

正解：4. 蒸気圧

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 22

【基礎的な物理学・化学】「蒸気圧」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力
- 2. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
- 3. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
- 4. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

解答・解説

正解：1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 23

【基礎的な物理学・化学】「液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

1. 発火点
2. 蒸気圧
3. 燃焼範囲
4. 静電気

解答・解説

正解：2. 蒸気圧

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 24

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「蒸気圧」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

1. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
2. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
3. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力
4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

解答・解説

正解：3. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 25

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力」を表す用語はどれか。

1. 静電気
2. 酸化
3. 還元
4. 蒸気圧

解答・解説

正解：4. 蒸気圧

正解は「蒸気圧」。蒸気圧は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 26

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「蒸気圧」は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「蒸気圧」は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 27

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「蒸気圧」は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「蒸気圧」は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。問題文は「還元」に近い説明です。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 28

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「蒸気圧」とは、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方ことをいう。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「蒸気圧」は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。別概念との取り違えに注意してください。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 29

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力」という説明は「蒸気圧」に対応する。

○ / × で教えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「蒸気圧」の中心的な意味を表しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 30

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「蒸気圧」の代表的な説明は「外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」である。

○ / × で教えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「蒸気圧」は、液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力。問題文は別の概念を示しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 31

【基礎的な物理学・化学】「引火点」の説明として最も適切なものはどれか。

- 1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 2. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
- 3. 単位体積当たりの質量
- 4. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

解答・解説

正解：4. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 32

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」

- 1. 引火点
- 2. 消火の三要素
- 3. 密度
- 4. 蒸気圧

解答・解説

正解：1. 引火点

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 33

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」という意味をもつ概念はどれか。

1. 密度
2. 引火点
3. 蒸気圧
4. 発火点

解答・解説

正解：2. 引火点

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 34

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「引火点」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
2. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
3. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
4. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

解答・解説

正解：3. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 35

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」に最も直接対応する用語はどれか。

- 1. 発火点
- 2. 燃焼範囲
- 3. 静電気
- 4. 引火点

解答・解説

正解：4. 引火点

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 36

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選べ。「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」

- 1. 引火点
- 2. 燃焼範囲
- 3. 静電気
- 4. 酸化

解答・解説

正解：1. 引火点

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 37

【基礎的な物理学・化学】「引火点」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 1. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
- 2. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
- 3. 物質が電子を失う反応または酸素と結びつく反応など
- 4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

解答・解説

正解：2. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 38

【基礎的な物理学・化学】「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

- 1. 酸化
- 2. 還元
- 3. 引火点
- 4. pH

解答・解説

正解：3. 引火点

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 39

- 【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「引火点」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。
1. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
 2. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
 3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
 4. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

解答・解説

正解：4. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 40

- 【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」を表す用語はどれか。
1. 引火点
 2. pH
 3. 消火の三要素
 4. 密度

解答・解説

正解：1. 引火点

正解は「引火点」。引火点は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 41

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「引火点」は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「引火点」は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 42

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「引火点」は、単位体積当たりの質量。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「引火点」は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。問題文は「密度」に近い説明です。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 43

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「引火点」とは、外部の火炎等がなくとも物質が自ら燃焼を開始する最低温度ことをいう。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「引火点」は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。別概念との取り違えに注意してください。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 44

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」という説明は「引火点」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「引火点」の中心的な意味を表しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 45

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「引火点」を学ぶ際は、「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」という役割・特徴を押さえることが重要である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「引火点」の代表的な役割・特徴は、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 46

【基礎的な物理学・化学】「発火点」の説明として最も適切なものはどれか。

1. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
2. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
3. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
4. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

解答・解説

正解：1. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

正解は「発火点」。発火点は、外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 47

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」

1. 引火点
2. 発火点
3. 燃焼範囲
4. 静電気

解答・解説

正解：2. 発火点

正解は「発火点」。発火点は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 48

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」という意味をもつ概念はどれか。

1. 燃焼範囲
2. 静電気
3. 発火点
4. 酸化

解答・解説

正解：3. 発火点

正解は「発火点」。発火点は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 49

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「発火点」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

1. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
2. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など
3. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
4. 外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

解答・解説

正解：4. 外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

正解は「発火点」。発火点は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 50

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」に最も直接対応する用語はどれか。

1. 発火点
2. 酸化
3. 還元
4. pH

解答・解説

正解：1. 発火点

正解は「発火点」。発火点は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 51

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選べ。「外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」

- 還元
- 発火点
- pH
- 消火の三要素

解答・解説

正解：2. 発火点

正解は「発火点」。発火点は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 52

【基礎的な物理学・化学】「発火点」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
- 外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
- 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：3. 外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

正解は「発火点」。発火点は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 53

【基礎的な物理学・化学】「外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

1. 消火の三要素
2. 密度
3. 蒸気圧
4. 発火点

解答・解説

正解：4. 発火点

正解は「発火点」。発火点は、外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 54

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「発火点」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

1. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
2. 単位体積当たりの質量
3. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
4. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

解答・解説

正解：1. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

正解は「発火点」。発火点は、外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 55

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」を表す用語はどれか。

1. 蒸気圧
2. 発火点
3. 引火点
4. 燃焼範囲

解答・解説

正解：2. 発火点

正解は「発火点」。発火点は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 56

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「発火点」は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「発火点」は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 57

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「発火点」は、可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「発火点」は、外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。問題文は「燃焼範囲」に近い説明です。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 58

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「発火点」とは、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応などことをいう。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「発火点」は、外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。別概念との取り違えに注意してください。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 59

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度」という説明は「発火点」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「発火点」の中心的な意味を表しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 60

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「発火点」の代表的な説明は「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「発火点」は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。問題文は別の概念を示しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 61

【基礎的な物理学・化学】「燃焼範囲」の説明として最も適切なものはどれか。

- 1. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
- 2. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
- 3. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など
- 4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

解答・解説

正解：2. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 62

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲」

- 1. 酸化
- 2. 還元
- 3. 燃焼範囲
- 4. pH

解答・解説

正解：3. 燃焼範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 63

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲」という意味をもつ概念はどれか。

- 還元
- pH
- 消火の三要素
- 燃焼範囲

解答・解説

正解：4. 燃焼範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 64

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「燃焼範囲」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

- 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
- 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
- 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：1. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 65

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲」に最も直接対応する用語はどれか。

1. 消火の三要素
2. 燃焼範囲
3. 密度
4. 蒸気圧

解答・解説

正解：2. 燃焼範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 66

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選べ。「可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲」

1. 密度
2. 蒸気圧
3. 燃焼範囲
4. 引火点

解答・解説

正解：3. 燃焼範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 67

【基礎的な物理学・化学】「燃焼範囲」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力
- 2. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
- 3. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
- 4. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

解答・解説

正解：4. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 68

【基礎的な物理学・化学】「可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

- 1. 燃焼範囲
- 2. 引火点
- 3. 発火点
- 4. 静電気

解答・解説

正解：1. 燃焼範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 69

- 【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「燃焼範囲」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。
1. 外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
 2. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
 3. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
 4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

解答・解説

正解：2. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 70

- 【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲」を表す用語はどれか。
1. 静電気
 2. 酸化
 3. 燃焼範囲
 4. 還元

解答・解説

正解：3. 燃焼範囲

正解は「燃焼範囲」。燃焼範囲は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 71

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「燃焼範囲」は、可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「燃焼範囲」は、可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 72

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「燃焼範囲」は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「燃焼範囲」は、可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲。問題文は「還元」に近い説明です。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 73

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「燃焼範囲」とは、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方ことをいう。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「燃焼範囲」は、可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲。別概念との取り違えに注意してください。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 74

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲」という説明は「燃焼範囲」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「燃焼範囲」の中心的な意味を表しています。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 75

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「燃焼範囲」を学ぶ際は、「可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲」という役割・特徴を押さえることが重要である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「燃焼範囲」の代表的な役割・特徴は、可燃性蒸気やガスが空气中で燃焼できる濃度の範囲。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 76

【基礎的な物理学・化学】「静電気」の説明として最も適切なものはどれか。

1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
2. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
3. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
4. 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：3. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 77

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象」

1. 消火の三要素
2. 密度
3. 蒸気圧
4. 静電気

解答・解説

正解：4. 静電気

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 78

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象」という意味をもつ概念はどれか。

1. 静電気
2. 密度
3. 蒸気圧
4. 引火点

解答・解説

正解：1. 静電気

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 79

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「静電気」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力
2. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
3. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
4. 外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

解答・解説

正解：2. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 80

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象」に最も直接対応する用語はどれか。

1. 引火点
2. 発火点
3. 静電気
4. 燃焼範囲

解答・解説

正解：3. 静電気

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 81

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選び。「物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象」

1. 発火点
2. 燃焼範囲
3. 酸化
4. 静電気

解答・解説

正解：4. 静電気

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 82

【基礎的な物理学・化学】「静電気」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

1. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
2. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
3. 物質が電子を失う反応または酸素と結びつく反応など
4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

解答・解説

正解：1. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 83

【基礎的な物理学・化学】「物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

- 1. 酸化
- 2. 静電気
- 3. 還元
- 4. pH

解答・解説

正解：2. 静電気

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 84

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「静電気」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

- 1. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
- 2. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 3. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
- 4. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方

解答・解説

正解：3. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 85

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象」を表す用語はどれか。

1. pH
2. 消火の三要素
3. 密度
4. 静電気

解答・解説

正解：4. 静電気

正解は「静電気」。静電気は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 86

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「静電気」は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「静電気」は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 87

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「静電気」は、単位体積当たりの質量。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「静電気」は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。問題文は「密度」に近い説明です。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 88

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「静電気」とは、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度ことをいう。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「静電気」は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。別概念との取り違えに注意してください。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 89

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象」という説明は「静電気」に対応する。

○ / × で教えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「静電気」の中心的な意味を表しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 90

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「静電気」の代表的な説明は「物質が電子を失う反応または酸素と結びつく反応など」である。

○ / × で教えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「静電気」は、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象。問題文は別の概念を示しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 91

【基礎的な物理学・化学】「酸化」の説明として最も適切なものはどれか。

- 1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力
- 2. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
- 3. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
- 4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

解答・解説

正解：4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 92

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」

- 1. 酸化
- 2. 引火点
- 3. 発火点
- 4. 燃焼範囲

解答・解説

正解：1. 酸化

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 93

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」という意味をもつ概念はどれか。

1. 発火点
2. 酸化
3. 燃焼範囲
4. 静電気

解答・解説

正解：2. 酸化

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 94

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「酸化」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

1. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
2. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
3. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など
4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

解答・解説

正解：3. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 95

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」に最も直接対応する用語はどれか。

1. 静電気
2. 還元
3. pH
4. 酸化

解答・解説

正解：4. 酸化

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 96

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選べ。「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」

1. 酸化
2. 還元
3. pH
4. 消火の三要素

解答・解説

正解：1. 酸化

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 97

【基礎的な物理学・化学】「酸化」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 2. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など
- 3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
- 4. 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：2. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 98

【基礎的な物理学・化学】「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

- 1. 消火の三要素
- 2. 密度
- 3. 酸化
- 4. 蒸気圧

解答・解説

正解：3. 酸化

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 99

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「酸化」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

- 1. 単位体積当たりの質量
- 2. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
- 3. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
- 4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

解答・解説

正解：4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 100

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」を表す用語はどれか。

- 1. 酸化
- 2. 蒸気圧
- 3. 引火点
- 4. 発火点

解答・解説

正解：1. 酸化

正解は「酸化」。酸化は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 101

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「酸化」は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○
○です。「酸化」は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 102

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「酸化」は、外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「酸化」は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。問題文は「発火点」に近い説明です。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 103

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「酸化」とは、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象ことをいう。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「酸化」は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。別概念との取り違えに注意してください。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 104

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」という説明は「酸化」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「酸化」の中心的な意味を表しています。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 105

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「酸化」を学ぶ際は、「物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など」という役割・特徴を押さえることが重要である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「酸化」の代表的な役割・特徴は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 106

【基礎的な物理学・化学】「還元」の説明として最も適切なものはどれか。

1. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
2. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
3. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

解答・解説

正解：1. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 107

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など」

1. 静電気
2. 還元
3. 酸化
4. pH

解答・解説

正解：2. 還元

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 108

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など」という意味をもつ概念はどれか。

1. 酸化
2. pH
3. 還元
4. 消火の三要素

解答・解説

正解：3. 還元

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 109

- 【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「還元」について、中心的な意味として適切なものはどれか。
1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
 2. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
 3. 単位体積当たりの質量
 4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

解答・解説

正解：4. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 110

- 【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など」に最も直接対応する用語はどれか。
1. 還元
 2. 消火の三要素
 3. 密度
 4. 蒸気圧

解答・解説

正解：1. 還元

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 111

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選べ。「物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など」

1. 密度
2. 還元
3. 蒸気圧
4. 引火点

解答・解説

正解：2. 還元

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 112

【基礎的な物理学・化学】「還元」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
2. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
3. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
4. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

解答・解説

正解：3. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 113

【基礎的な物理学・化学】「物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

1. 引火点
2. 発火点
3. 燃焼範囲
4. 還元

解答・解説

正解：4. 還元

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 114

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「還元」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

1. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
2. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度
3. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
4. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象

解答・解説

正解：1. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 115

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など」を表す用語はどれか。

1. 燃焼範囲
2. 還元
3. 静電気
4. 酸化

解答・解説

正解：2. 還元

正解は「還元」。還元は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 116

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「還元」は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「還元」は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 117

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「還元」は、物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「還元」は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。問題文は「酸化」に近い説明です。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 118

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「還元」とは、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方ことをいう。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「還元」は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。別概念との取り違えに注意してください。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 119

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など」という説明は「還元」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「還元」の中心的な意味を表しています。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 120

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「還元」の代表的な説明は「液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度」である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「還元」は、物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など。問題文は別の概念を示しています。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 121

- 【基礎的な物理学・化学】「pH」の説明として最も適切なものはどれか。
1. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
 2. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
 3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
 4. 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：2. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 122

- 【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」
1. 消火の三要素
 2. 密度
 3. pH
 4. 蒸気圧

解答・解説

正解：3. pH

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 123

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」という意味をもつ概念はどれか。

1. 密度
2. 蒸気圧
3. 引火点
4. pH

解答・解説

正解：4. pH

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 124

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「pH」について、中心的な意味として適切なものはどれか。

1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
2. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気が示す圧力
3. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
4. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

解答・解説

正解：1. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 125

【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」に最も直接対応する用語はどれか。

1. 引火点
2. pH
3. 発火点
4. 燃焼範囲

解答・解説

正解：2. pH

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 126

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選べ。「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」

1. 発火点
2. 燃焼範囲
3. pH
4. 静電気

解答・解説

正解：3. pH

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 127

【基礎的な物理学・化学】「pH」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 1. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
- 2. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
- 3. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など
- 4. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標

解答・解説

正解：4. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 128

【基礎的な物理学・化学】「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

- 1. pH
- 2. 静電気
- 3. 酸化
- 4. 還元

解答・解説

正解：1. pH

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 129

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「pH」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

- 1. 物質が電子を失う反応または酸素と結びつく反応など
- 2. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 3. 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
- 4. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方

解答・解説

正解：2. 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 130

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」を表す用語はどれか。

- 1. 還元
- 2. 消火の三要素
- 3. pH
- 4. 密度

解答・解説

正解：3. pH

正解は「pH」。pHは、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 131

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「pH」は、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○
○です。「pH」は、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 132

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「pH」は、単位体積当たりの質量。
○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×
×です。「pH」は、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。問題文は「密度」に近い説明です。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 133

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「pH」とは、液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度ことをいう。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「pH」は、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。別概念との取り違えに注意してください。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 134

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」という説明は「pH」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「pH」の中心的な意味を表しています。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 135

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「pH」を学ぶ際は、「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」という役割・特徴を押さえることが重要である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「pH」の代表的な役割・特徴は、水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 136

【基礎的な物理学・化学】「消火の三要素」の説明として最も適切なものはどれか。

1. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
2. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度
3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
4. 外部の火炎等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度

解答・解説

正解：3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 137

【基礎的な物理学・化学】次の説明に該当する用語はどれか。「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」

1. 引火点
2. 発火点
3. 燃焼範囲
4. 消火の三要素

解答・解説

正解：4. 消火の三要素

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 138

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」という意味をもつ概念はどれか。

1. 消火の三要素
2. 発火点
3. 燃焼範囲
4. 静電気

解答・解説

正解：1. 消火の三要素

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 139

- 【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学で扱う「消火の三要素」について、中心的な意味として適切なものはどれか。
1. 可燃性蒸気やガスが空気中で燃焼できる濃度の範囲
 2. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
 3. 物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象
 4. 物質が電子を失う反応または酸素と結び付く反応など

解答・解説

正解：2. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 140

- 【基礎的な物理学・化学】実務・試験上、「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」に最も直接対応する用語はどれか。
1. 静電気
 2. 酸化
 3. 消火の三要素
 4. 還元

解答・解説

正解：3. 消火の三要素

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 141

【基礎的な物理学・化学】次の機能・特徴を表すものを選び。「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」

- 酸化
- 還元
- pH
- 消火の三要素

解答・解説

正解：4. 消火の三要素

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 142

【基礎的な物理学・化学】「消火の三要素」を確認する。次のうち定義・役割として最も直接対応するものはどれか。

- 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
- 物質が電子を受け取る反応または酸素を失う反応など
- 水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標
- 単位体積当たりの質量

解答・解説

正解：1. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 143

【基礎的な物理学・化学】「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」という説明から判断できる用語として最も適切なものはどれか。

1. pH
2. 消火の三要素
3. 密度
4. 蒸気圧

解答・解説

正解：2. 消火の三要素

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 144

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の学習で「消火の三要素」と他の概念を区別する。正しい説明はどれか。

1. 単位体積当たりの質量
2. 液体とその蒸気が平衡にあるとき蒸気を示す圧力
3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方
4. 液体から発生した蒸気が外部の点火源で一時的に燃え始める最低温度

解答・解説

正解：3. 冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 145

【基礎的な物理学・化学】基礎的な物理学・化学の基本事項として、「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」を表す用語はどれか。

1. 蒸気圧
2. 引火点
3. 発火点
4. 消火の三要素

解答・解説

正解：4. 消火の三要素

正解は「消火の三要素」。消火の三要素は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。名称だけでなく、対象・目的・仕組みを結び付けて整理すると応用問題でも判断しやすくなります。

問題 146

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「消火の三要素」は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。「消火の三要素」は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 147

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「消火の三要素」は、外部の火災等がなくても物質が自ら燃焼を開始する最低温度。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「消火の三要素」は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。問題文は「発火点」に近い説明です。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 148

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学において「消火の三要素」とは、物体表面等に電荷が蓄積した状態で放電が点火源となることがある現象ことをいう。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「消火の三要素」は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。別概念との取り違えに注意してください。周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 149

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。基礎的な物理学・化学の基本事項として、「冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方」という説明は「消火の三要素」に対応する。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：○

○です。この説明は「消火の三要素」の中心的な意味を表しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。

問題 150

【基礎的な物理学・化学】次の記述は正しいか。「消火の三要素」の代表的な説明は「水溶液の酸性・アルカリ性の程度を示す指標」である。

○ / × で答えてください。

解答・解説

正解：×

×です。「消火の三要素」は、冷却・窒息・除去など燃焼要素を断つことで消火する基本的な考え方。問題文は別の概念を示しています。 周辺概念と「何を対象にし、何を実現するか」で区別しましょう。