**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM ĐÚNG SAI SỰ CHUYỂN THỂ**

**I. Mức Độ Nhận Biết- Thông Hiểu**

**Câu 1:** Chất rắn có đặc điểm nào sau đây?

**a)** Các phân tử sắp xếp có trật tự

**b)** Các phân tử chuyển động hỗn loạn

**c)** Khoảng cách giữa các phân tử rất xa

**d)** Lực liên kết giữa các phân tử yếu

**Câu 2:** Chất khí có đặc điểm nào sau đây?

**a)** Khoảng cách giữa các phân tử rất xa nhau

**b)** Các phân tử chuyển động hỗn loạn

**c)** Các phân tử sắp xếp có trật tự

**d)** Lực liên kết giữa các phân tử mạnh

**Câu 3:** Khi nhiệt độ tăng, điều gì xảy ra với các phân tử trong chất rắn?

**a)** Chuyển động của các phân tử tăng lên

**b)** Lực hút giữa các phân tử giảm

**c)** Khoảng cách giữa các phân tử tăng lên đáng kể

**d)** Các phân tử ngừng chuyển động

**Câu 4:** Sự bay hơi là quá trình gì?

**a)** Sự hóa hơi xảy ra ở mặt thoáng của chất lỏng

**b)** Chất lỏng chuyển thành chất khí ở bề mặt

**c)** Chất lỏng chuyển thành chất rắn ở bề mặt

**d)** Sự hóa hơi xảy ra ở toàn bộ khối chất lỏng

**Câu 5:** Hiện tượng nào sau đây mô tả sự thăng hoa?

**a)** Iodine chuyển từ rắn sang khí mà không qua pha lỏng

**b)** Băng khô (CO2  rắn) chuyển từ rắn sang khí

**c)** Nước đóng băng

**d)** Kim loại nóng chảy

**Câu 6:** Chất lỏng có đặc điểm nào sau đây?

**a)** Hình dạng phụ thuộc vào bình chứa

**b)** Thể tích xác định

**c)** Hình dạng xác định

**d)** Thể tích thay đổi theo bình chứa

**Câu 7:** Sự ngưng tụ là quá trình gì?

**a)** Chuyển từ thể khí sang thể lỏng

**b)** Chuyển từ thể rắn sang thể khí

**c)** Chuyển từ thể lỏng sang thể khí

**d)** Chuyển từ thể khí sang thể rắn

**Câu 8:** Lực liên kết giữa các phân tử chất lỏng có đặc điểm nào sau đây?

**a)** Mạnh hơn chất khí

**b)** Yếu hơn chất rắn

**c)** Không tồn tại

**d)** Mạnh nhất trong các thể

**Câu 9:** Trong quá trình nóng chảy, chất rắn:

**a)** Nhận nhiệt lượng và các phân tử dao động mạnh hơn

**b)** Nhận nhiệt lượng và các phân tử sắp xếp trật tự hơn

**c)** Nhiệt độ tăng đến khi các phân tử thắng được lực liên kết

**d)** Nhiệt độ giảm xuống và các phân tử dao động yếu hơn

**Câu 10:** Chất rắn kết tinh khác với chất rắn vô định hình ở điểm nào?

**a)** Có cấu trúc tinh thể

**b)** Có nhiệt độ nóng chảy xác định

**c)** Không có cấu trúc tinh thể

**d)** Không có nhiệt độ nóng chảy xác định

**II. Mức độ vận dụng – vận dụng cao**

**Câu 11:** Khi một lượng chất lỏng bị đun sôi, điều gì xảy ra với các phân tử của nó?

**a)** Nhận năng lượng và chuyển động mạnh hơn

**b)** Bứt ra khỏi khối chất lỏng và trở thành phân tử khí

**c)** Tạo ra một cấu trúc tinh thể mới

**d)** Các phân tử sắp xếp có trật tự hơn

Đáp án đúng: A, B

**Câu 12:** Hiện tượng nào sau đây là ví dụ của sự thăng hoa?

**a)** Iodine chuyển từ rắn sang khí

**b)** Băng phiến chuyển từ rắn sang khí

**c)** Kim loại nóng chảy

**d)** Nước ngưng tụ

**Câu 13:** Khi nhiệt độ của một chất rắn tăng lên, điều gì xảy ra với các phân tử của nó?

**a)** Dao động mạnh hơn

**b)** Khoảng cách giữa các phân tử tăng lên

**c)** Các phân tử ngừng chuyển động

**d)** Lực hút giữa các phân tử tăng lên

**Câu 14:** Lực liên kết giữa các phân tử trong chất khí có đặc điểm nào sau đây?

**a)** Rất yếu

**b)** Khoảng cách giữa các phân tử rất xa nhau

**c)** Mạnh hơn chất lỏng

**d)** Các phân tử sắp xếp có trật tự

**Câu 15:** Sự chuyển thể từ chất rắn sang chất lỏng được gọi là gì?

**a)** Sự nóng chảy

**b)** Sự đông đặc

**c)** Sự ngưng tụ

**d)** Sự thăng hoa

**Câu 16: Dựa vào đồ thị Hình 1.5.**



**a)** Nhiệt độ của chất lỏng tăng cho đến khi sôi là 1000c) **(chỉ 800c)**

**b)** Thời gian cung cấp nhiệt lượng kể từ lúc đầu cho đến khi sôi là 130 giây. **(Đúng là 60 giây)**

**c)** Tại thời điểm 80 giây thì nước đang sôi

**d)** Thời gian nước sôi là 70 giây

**Câu 17:** Một chất lỏng trong bình đậy kín có thể bay hơi không? Tại sao?

**a)** Có, vì các phân tử vẫn có thể thoát ra khỏi mặt thoáng

**b)** Không, vì các phân tử không thể thoát ra khỏi mặt thoáng

**c)** Có, vì các phân tử nhận năng lượng và thoát ra khỏi chất lỏng

**d)** Không, vì các phân tử bị giới hạn trong bình

**Câu 18:** Khi một chất lỏng sôi, sự hóa hơi xảy ra ở đâu?

**a)** Ở bề mặt chất lỏng

**b)** Ở toàn bộ khối chất lỏng

**c)** Chỉ ở đáy bình

**d)** Chỉ ở mặt thoáng chất lỏng

**Câu 19:** Hiện tượng nào sau đây là ví dụ của sự đông đặc?

**a)** Nước chuyển từ thể lỏng sang thể rắn

**b)** Thạch cao chuyển từ thể lỏng sang thể rắn

**c)** Iodine chuyển từ rắn sang khí

**d)** Kim loại chuyển từ lỏng sang rắn

**Câu 20:** Lực liên kết giữa các phân tử trong chất lỏng có đặc điểm nào sau đây?

**a)** Mạnh hơn chất khí

**b)** Yếu hơn chất rắn

**c)** Không tồn tại

**d)** Mạnh nhất trong các thể

**Câu 21:** Trong mô hình động học phân tử, tại sao các phân tử chất khí lại có thể chuyển động hỗn loạn?

**a)** Vì không có lực hút và lực đẩy giữa các phân tử khí.

**b)** Vì khoảng cách giữa các phân tử khí rất xa.

**c)** Vì nhiệt độ của chất khí luôn cao.

**d)** Vì các phân tử khí có năng lượng nhiệt lớn.

**Câu 22:** Chất lỏng có thể duy trì hình dạng của mình trong điều kiện nào?

**a)** Khi ở trong bình chứa.

**b)** Khi chịu tác động của lực hấp dẫn.

**c)** Khi không chịu tác động của lực nào khác.

**d)** Khi nhiệt độ không thay đổi.

**Câu 23:** Tại sao lực hút và lực đẩy giữa các phân tử lại quan trọng trong việc hình thành cấu trúc của chất rắn?

**a)** Vì chúng giữ các phân tử ở vị trí cố định.

**b)** Vì chúng tạo ra nhiệt độ của chất rắn.

**c)** Vì chúng ngăn cản sự bay hơi của phân tử.

**d)** Vì chúng giữ các phân tử cách xa nhau.

**Câu 24:** Trong điều kiện nhiệt độ tăng cao, chất rắn sẽ có hiện tượng gì?

**a)** Các phân tử dao động mạnh hơn.

**b)** Khoảng cách giữa các phân tử tăng lên.

**c)** Lực tương tác giữa các phân tử tăng lên.

**d)** Chất rắn sẽ chuyển thành chất lỏng.

**ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Lệnh hỏi** | **Đáp án (Đ/S)** | **Câu** | **Lệnh hỏi** | **Đáp án (Đ/S)** |
| **1** | **a)** | **Đ** | **2** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **3** | **a)** | **Đ** | **4** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **5** | **a)** | **Đ** | **6** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **7** | **a)** | **Đ** | **8** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **S** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **Đ** | **d)** | **S** |
| **9** | **a)** | **Đ** | **10** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **S** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **Đ** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **11** | **a)** | **Đ** | **12** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **13** | **a)** | **Đ** | **14** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **15** | **a)** | **Đ** | **16** | **a)** | **S** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **Đ** |
| **17** | **a)** | **Đ** | **18** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **S** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **Đ** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **19** | **a)** | **Đ** | **20** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **S** |
| **21** | **a)** | **S** | **19** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **Đ** | **b)** | **S** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **Đ** | **d)** | **Đ** |
| **23** | **a)** | **Đ** | **24** | **a)** | **Đ** |
| **b)** | **S** | **b)** | **Đ** |
| **c)** | **S** | **c)** | **S** |
| **d)** | **S** | **d)** | **Đ** |

Tài liệu được chia sẻ bởi Website VnTeach.Com

<https://www.vnteach.com>

Hướng dẫn tìm và tải các tài liệu ở đây

<https://forms.gle/LzVNwfMpYB9qH4JU6>