

Nội dung bộ **16 bài tập trắc nghiệm Hóa 12 Bài 45: Hóa học và vấn đề môi trường** được chúng tôi sưu tầm và tổng hợp kèm đáp án và lời giải được trình bày rõ ràng và chi tiết. Mời các em học sinh và quý thầy cô tham khảo dưới đây.

**Bộ 16 bài tập trắc nghiệm: Hóa học và vấn đề môi trường có đáp án và lời giải chi tiết**

**Bài 1:** Những người nghiện thuốc lá thường mắc bệnh ung thư phổi và những bệnh ung thư khác. Chất độc hại gây ra bệnh ung thư có nhiều trong thuốc lá là:

A. cafein. B. moocphin. C. etanal ( $\text{CH}_3\text{CHO}$ ). D. nicotin.

**Bài 2:** Sau bài thực hành hoá học, trong một số dung dịch chất thải có chứa các ion như : Cu , Cr , Fe , Pb , Mn ... Dùng chất nào sau đây để xử lí sơ bộ dung dịch các chất thải trên ?

A. axit sunhiric B. ancol etylic C. nước vôi dư D. axit axetic

**Bài 3:** Cách bảo quản thực phẩm (thịt, cá...) nào sau đây an toàn ?

A. Dùng nước đá hay ướp muối rồi sấy khô.

B. Dùng fomon.

C. Dùng phân đạm và nước đá.

D. Ướp muối, sấy khô rồi dùng fomon.

**Bài 4:** Theo Tổ chức Y tế Thế giới, nồng độ tối đa cho phép của ion  $\text{Cd}^{2+}$  trong nước là  $0,005 \text{ mg/l}$ . Khi cho dung dịch  $\text{H}_2\text{S}$  dư vào  $500 \text{ ml}$  một mẫu nước thấy có  $0,288 \cdot 10^{-3} \text{ gam}$  kết tủa  $\text{CdS}$ . Phát biểu nào sau đây không đúng ?

- A. Màu nước trên chưa bị ô nhiễm cadimi.
- B. Kết tủa CdS có màu vàng.
- C. Ion  $\text{Cd}^{2+}$  thường có trong nước thải công nghiệp.
- D. Hàm lượng cadimi có trong mẫu nước là  $4 \cdot 10^{-6}$  M.

**Bài 5:** Nhóm những chất khí (hoặc hơi) nào dưới đây gây hiệu ứng nhà kính khi nồng độ của chúng trong khí quyển vượt quá tiêu chuẩn cho phép ?

- A.  $\text{CO}_2$  và  $\text{O}_2$     B.  $\text{CH}_4$  và  $\text{H}_2\text{O}$     C.  $\text{N}_2$  và  $\text{CO}$     D.  $\text{CO}_2$  và  $\text{CH}_4$

**Bài 6:** Cho một số nhận định về nguyên nhân gây ô nhiễm môi trường không khí như sau:

- (1) Do hoạt động của núi lửa.
- (2) Do khí thải công nghiệp, khí thải sinh hoạt.
- (3) Do khí thải từ các phương tiện giao thông.
- (4) Do khí sinh ra từ quá trình quang hợp của cây xanh.
- (5) Do nồng độ cao của các ion kim loại :  $\text{Pb}^{2+}$  ,  $\text{Hg}^{2+}$  ,  $\text{Mn}^{2+}$  ,  $\text{Cu}^{2+}$  trong các nguồn nước.

Trong những nhận định trên, các nhận định đúng là

- A, (2), (3), (5),    B, (1), (2), (3),    C, (2), (3), (4).    D. (1), (2), (4).

**Bài 7:** Trong số các nguồn năng lượng : (1) thủy điện, (2) gió, (3) Mặt Trời, (4) hoá thạch, những nguồn năng lượng sạch là

A, (1), (2),(3), B, (1), (3), (4) C. (1), (2), (4). D. (2), (3), (4).

**Bài 8:** Khí SO<sub>2</sub> do các nhà máy sinh ra là nguyên nhân quan trọng nhất gây ô nhiễm môi trường, Tiêu chuẩn quốc tế quy định nếu lượng SO<sub>2</sub> vượt quá 30.10<sup>-6</sup> mol/m<sup>3</sup> không khí thì coi là không khí bị ô nhiễm. Người ta lấy bốn mẫu không khí ở các thành phố khác nhau và phân tích hàm lượng SO<sub>2</sub> thì thu được kết quả sau:

Mẫu nghiên cứu Hàm lượng SO<sub>2</sub> trong 50 lít không khí (mg)

1	0,0045
2	0 0012
3	0,0008
4	00980

Trong các mẫu trên, số mẫu không khí đã bị ô nhiễm là

A,2 B.4. C.1. D. 3.

**Bài 9:** Cho các phát biểu sau :

(a) Khi làm thí nghiệm với các khí độc trong phòng thí nghiệm nên tiến hành trong tủ hút.

(b) Khí thoát vào khí quyển, freon phá huỷ tầng ozon.

(c) Trong khí quyển, nồng độ CO<sub>2</sub> vượt quá tiêu chuẩn cho phép gây ra hiệu ứng nhà kính

(d) Trong khí quyển, nồng độ NO<sub>2</sub> và SO<sub>2</sub> vượt quá tiêu chuẩn cho phép gây ra hiện tượng mưa axit.

(e) Để xử lý thủy ngân rơi vãi, người ta có thể dùng bột lưu huỳnh để thu hồi thủy ngân.

Trong các phát biểu trên, số phát biểu đúng là

A. 5. B. 4. C. 2. D. 3.

**Bài 10:** Nhiên liệu nào sau đây thuộc loại nhiên liệu sạch đang được nghiên cứu sử dụng để thay thế một số nhiên liệu khác gây ô nhiễm môi trường ?

A. xăng, dầu B. khí butan C. than đá D. khí hiđro

**Bài 11:** Ion kim loại X khi vào cơ thể vượt mức cho phép sẽ gây nguy hiểm cho sự phát triển cả về trí tuệ và thể chất con người. Ở các làng nghề tái chế ác quy cũ, nhiều người bị ung thư, trẻ em chậm phát triển trí tuệ, còi cọc vì nhiễm độc ion kim loại này. Kim loại X là

A. đồng. B. magie, C. chì D. sắt

**Bài 12:** Hiện nay, các hợp chất CFC (cloflocacbon) đang được hạn chế sử dụng và bị cấm sản xuất trên phạm vi toàn thế giới vì ngoài gây hiệu ứng nhà kính chúng còn gây ra hiện tượng:

A. ô nhiễm môi trường đất, B, ô nhiễm môi trường nước,

C. thủng tầng ozon, D, mưa axit,

**Bài 13:** Nhận xét nào sau đây không đúng về vấn đề ô nhiễm môi trường ?

A. Các khí CO, CO<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, NO gây ô nhiễm không khí.

B. Nước thải chứa các ion kim loại nặng gây ô nhiễm môi trường nước

C. Nước chứa càng nhiều ion  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$  thì càng tốt cho thực vật phát triển,

D. Hiện tượng rò rỉ dầu từ các dàn khoan, tràn dầu do đắm tàu gây ô nhiễm môi trường nước biển

**Bài 14:** Cho các phát biểu sau :

(a) Hiệu ứng nhà kính gây ra sự bất thường về khí hậu, gây hạn hán, lũ lụt, ảnh hưởng đến môi trường sinh thái và cuộc sống con người

(b) Một trong những nguyên nhân quan trọng làm suy giảm tầng ozon là do hợp chất CFC dùng, trong công nghiệp làm lạnh

(c) Lưu huỳnh đioxit và các oxit của nitơ có thể gây mưa axit làm giảm độ pH của đất, phá hủy các công trình xây dựng,

(d) Sự ô nhiễm nước có nguồn gốc nhân tạo chủ yếu do nước thải từ các vùng dân cư, khu công nghiệp, hoạt động giao thông, phân bón, thuốc trừ sâu, thuốc diệt cỏ trong sản xuất nông nghiệp vào môi trường nước

Trong các phát biểu trên số phát biểu đúng là

A. 1    B. 2    C. 3    D. 4

**Bài 15:** Không khí sẽ bị ô nhiễm khi tăng cao nồng độ của chất sau đây?

A. Khí  $\text{N}_2$     B. Khí  $\text{O}_2$     C. Khí  $\text{CO}_2$     D. hơi nước

**Bài 16:** Các polime là rác thải gây ô nhiễm môi trường là do chúng có tính chất:

A. không bay hơi, khó bị phân hủy, khó tan trong hợp chất hữu cơ, có polime không tan trong bất kì dung môi nào.

B. nhẹ dễ cháy, khi cháy tạo ra khí cacbonic, nước và nitơ đioxit.

C. có tính đàn hồi, bền cơ học cao, cách nhiệt, cách điện.

D có tính đàn hồi, bền cơ học cao, cách điện nhưng nhẹ, dễ cháy, khi cháy tạo ra khí cacbonic, nước và nitơ đioxit

**Đáp án và lời giải chi tiết bộ 16 câu hỏi trắc nghiệm Hóa 12 Bài 45: Hóa học và vấn đề môi trường**

**Bài 1:**

**Đáp án: C**

**Bài 2:**

**Đáp án: D**

**Bài 3:**

**Đáp án: A**

**Bài 4:**

**Đáp án: A**

**Bài 5:**

**Đáp án: D**

**Bài 6:**

**Đáp án: B**

**Bài 7:**

**Đáp án: A**

**Bài 8:**

**Đáp án: C**

**Bài 9:**

**Đáp án: A**

**Bài 10:**

**Đáp án: D**

**Bài 11:**

**Đáp án: C**

**Bài 12:**

**Đáp án: C**

**Bài 13:**

**Đáp án: C**

**Bài 14:**

**Đáp án: D**

**Bài 15:**

**Đáp án: C**

**Bài 16:**

**Đáp án: A**

►► **CLICK NGAY** vào nút **TẢI VỀ** dưới đây để tải về Bộ 16 bài tập trắc nghiệm Bài 45: Hóa học và vấn đề môi trường có đáp án và lời giải chi tiết file PDF hoàn toàn miễn phí.