

**ĐỀ THI THỬ TRỰC TUYẾN**

(Đề thi có 1 trang)

CUỐI KỲ 1 - NĂM HỌC 2026–2027**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 11***Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề**Phát hành ngày 20/09/2026*

Họ và tên:

Số báo danh:

Mã đề: H11.CK1.192**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM****Câu 1.** Nguồn nào sau đây phát thải NO_x vào không khí?

- A. Hoà tan đường vào nước ở nhiệt độ thường B. Lò gạch nung thủ công
C. Nước bay hơi khỏi mặt biển D. Hoà tan muối ăn vào nước

Câu 2. Trong phân tử hợp chất hữu cơ, nguyên tố carbon (C) có hoá trị

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

Câu 3. Số oxi hoá của nitrogen trong NaNO_3 (sodium nitrate) là

- A. 1 B. -3 C. -5 D. 5

Câu 4. Cùng hệ pha động/pha tĩnh và điều kiện, bản chuẩn có mặt dung môi đi 10,0 cm; vết A 4 cm, B 5 cm. Bản mẫu có mặt dung môi đi 15,0 cm và một vết X đi 7,5 cm, cùng đo từ vạch xuất phát. Giả sử $R_f = d_{\text{vết}}/d_{\text{mặt dung môi}}$ ổn định giữa hai bản, chỉ hai chuẩn A/B đang được xét. Theo R_f , vết X phù hợp chuẩn nào?

- A. Chỉ A B. Cả A và B
C. Chỉ B D. Không phù hợp A hay B

PHẦN II. TỰ LUẬN

Câu 5. Một ống mẫu máu đang ở 23 °C được nhúng ngập trong nitrogen lỏng đang sôi ở áp suất thường. Khi ống mẫu đã có cùng nhiệt độ với nitrogen lỏng, nhiệt độ của nó đã giảm bao nhiêu độ C?

.....

.....

.....

Câu 6. Ở nhiệt độ cố định, $A(g) + B(g) \rightleftharpoons 2C(g)$ có $K_c = 7$. Hỗn hợp tức thời có $[A] = 0,4$, $[B] = 0,3$, $[C] = 0,4$ M; chưa khẳng định đang cân bằng. Tính Q_c và xác định chiều biến đổi rỗng ban đầu. Giải thích vì sao không tính lại K_c từ ba nồng độ này hoặc đòi thêm áp suất.

.....

.....

.....

Câu 7. Cho dung dịch ammonia dư vào dung dịch chứa 6 mol AlCl_3 . Tính khối lượng kết tủa thu được.

.....

.....

.....