Kiểm tra hoá 45p - Bài trắc nghiệm Hóa học - Phản ứng thuận nghịch là phản ứng:

Câu 1 **Phản ứng thuận nghịch là phản ứng:**

A. Chỉ xảy ra theo chiều thuận.

B. Chỉ xảy ra theo chiều nghịch.

C. Xảy ra theo hai chiều ngược nhau trong cùng điều kiện.

D. Xảy ra hoàn toàn theo một chiều.

Câu 2 **Trạng thái cân bằng hóa học là trạng thái:**

A. Phản ứng đã kết thúc.

B. Tốc độ phản ứng thuận bằng tốc độ phản ứng nghịch.

C. Nồng độ các chất bằng nhau.

D. Không còn chất tham gia phản ứng.

Câu 3 **Với phản ứng: $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3(g)$, biểu thức hằng số cân bằng Kc là:**

A. $[NH_3]^2/[N_2][H_2]^3$

B. $[N_2][H_2]^3/[NH_3]^2$

C. $[NH_3]/[N_2][H_2]$

D. $[N_2]^2[H_2]^3/[NH_3]$

Câu 4 **Chất nào sau đây là chất điện li?**

A. C_2H_5OH.

B. $C_6H_{12}O_6$.

C. NaCl.

D. $C_{12}H_{22}O_{11}$.

Câu 5 **Theo thuyết Brønsted – Lowry, acid là chất:**

A. Nhận proton.

B. Nhường proton.

C. Nhận electron.

D. Nhường electron.

Câu 6 **Dung dịch có pH = 3 có môi trường:**

A. Acid.

B. Base.

C. Trung tính.

D. Không xác định.

Câu 7 **Nitrogen trong tự nhiên tồn tại chủ yếu ở dạng:**

A. Đơn chất trong không khí.

B. Kim loại.

C. Hợp chất trong dầu mỏ.

D. Chất lỏng trong nước biển.

Câu 8 **Nitrogen lỏng được ứng dụng chủ yếu để:**

A. Sản xuất đường.

B. Làm lạnh và bảo quản mẫu vật.

C. Sản xuất muối ăn.

D. Khử trùng nước.

Câu 9 **Nitrogen khá trơ ở điều kiện thường vì:**

A. Phân tử nitrogen có liên kết ba bền vững.

B. Nitrogen có khối lượng phân tử nhỏ.

C. Nitrogen không có electron.

D. Nitrogen là kim loại.

Câu 10 **Ứng dụng nào sau đây không phải của ammonia?**

A. Sản xuất phân đạm.

B. Sản xuất nitric acid.

C. Làm chất làm lạnh.

D. Sản xuất khí oxygen.

Câu 11 **Công thức hóa học của nitric acid là:**

A. H_2SO_4.

B. HNO_3.

C. HNO_2.

D. NH_3.

Câu 12 **Nitric acid có tính chất hóa học đặc trưng là:**

A. Chỉ có tính base.

B. Chỉ có tính khử.

C. Có tính acid và tính oxi hóa mạnh.

D. Không có tính oxi hóa.

Câu 13 **Nguyên nhân chủ yếu gây ra mưa acid là:**

A. Khí oxygen và nitrogen.

B. SO_2 và các oxide của nitrogen.

C. Khí hydrogen.

D. Khí helium.

Câu 14 **Sulfur ở điều kiện thường là chất:**

A. Khí không màu.

B. Chất lỏng màu đỏ.

C. Rắn, màu vàng.

D. Rắn, màu trắng.

Câu 15 **Trong phản ứng hóa học, sulfur dioxide (SO_2) có thể thể hiện:**

A. Chỉ tính oxi hóa.

B. Chỉ tính khử.

C. Cả tính oxi hóa và tính khử.

D. Không có tính oxi hóa và tính khử.

Câu 16 **Một trong những tác hại của khí SO_2 đối với môi trường là:**

A. Làm tăng độ phì nhiêu của đất.

B. Gây ô nhiễm không khí và mưa acid.

C. Làm sạch nguồn nước.

D. Tăng lượng oxygen trong khí quyển.

Muốn tự tạo bài trắc nghiệm như thế này?

Quét QR hoặc truy cập: **baitracnghiem.app/tao-bai-trac-nghiem**

Luyện thêm cùng khóa học:

IELTS BREAKER: 89 bài từ vựng IELTS Speaking, học thử miễn phí, trọn bộ 199.000đ — diemdanh.app/khoa-hoc/ielts-breaker

Luyện nghe cơ bản (Basic level): 103 bài luyện nghe, học thử miễn phí, trọn bộ 99.000đ — diemdanh.app/khoa-hoc/luyen-nghe-basic-level-59

diemdanh.app