Câu 56: Đốt cháy hoàn toàn V lít hơi một amin X bằng một lượng oxi vừa đủ tạo ra 8V lít hỗn hợp gồm khí cacbonic, khí nitơ và hơi nước (các thể tích khí và hơi đều đo ở cùng điều kiện). Amin X tác dụng với axit nitrơ ở nhiệt độ thường, giải phóng khí nitơ. Chất X là

A. CH_3-CH_2-CH_2-NH_2. **B.** CH_2=CH-CH_2-NH_2.

C. CH_3-CH_2-NH-CH_3. **D.** CH_2=CH-NH-CH_3.

Câu 57: 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).

Câu 58: Hiđro hoá chất hữu cơ X thu được $(CH_3)_2CHCH(OH)CH_3$. Chất X có tên thay thế là

A. 2-metylbutan-3-on. **B.** metyl isopropyl xeton.

C. 3-metylbutan-2-ol. **D.** 3-metylbutan-2-on.

Câu 59: Tách nước hỗn hợp gồm ancol etylic và ancol Y chỉ tạo ra 2 anken. Đốt cháy cùng số mol mỗi ancol thì lượng nước sinh ra từ ancol này bằng 5/3 lần lượng nước sinh ra từ ancol kia. Ancol Y là

A. CH_3-CH_2-CH(OH)-CH_3. **B.** CH_3-CH_2-CH_2-OH.

C. CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-OH. **D.** CH_3-CH(OH)-CH_3.

Câu 60: Cho 0,448 lít khí NH_3 (đktc) đi qua ống sứ đựng 16 gam CuO nung nóng, thu được chất rắn X (giả sử phản ứng xảy ra hoàn toàn). Phần trăm khối lượng của Cu trong X là

A. 85,88%. **B.** 14,12%. **C.** 87,63%. **D.** 12,37%.

---------- HẾT ----------

tuoitre.vn