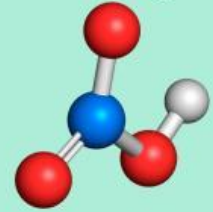
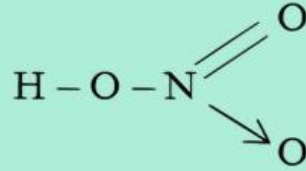
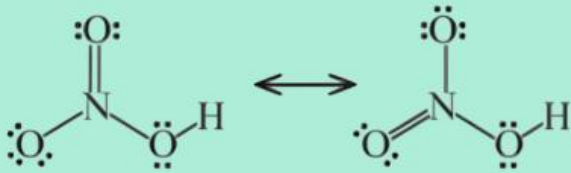


PHIẾU HỌC TẬP

Câu 1. Từ công thức lewis và công thức cấu tạo của acid nitric hãy hoàn thiện nội dung về cấu tạo của acid nitric bằng cách điền vào chỗ trống các câu sau:



- a, Liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử nitric acid là liên kết
 , trong đó liên kết $N \rightarrow O$ là liên kết
 b, Liên kết $O-H$ phân cực mạnh về phía nguyên tử

Câu 2.

a. Kéo thả số oxi hóa ở dưới sao cho đúng giá trị số oxi hóa của N trong các hợp chất sau:

NH₃	N₂	N₂O	NO	NO₂	HNO₃
0	+4	+1	-3	+5	+2

b, Nhận xét về số oxi hóa của N trong HNO₃ và nêu xu hướng biến đổi số oxi hóa của N trong HNO₃:

Số oxi hóa của N trong HNO₃ là , **là số oxi hóa** **của**
Nitrogen trong hợp chất => có xu hướng **electron => HNO₃**
có tính **mạnh.**

Câu 3. Nối các ứng dụng ở **Cột B** tương ứng với tính chất của nitric acid ở **cột A**

Cột A

Tính acid 1.

Tính oxi hóa 2.

Cột B

a. Sản xuất phân đạm amonium nitrate

b. Sản xuất phân lân.

c. Sử dụng trong công nghiệp luyện kim, trong các quy trình phân tích mẫu