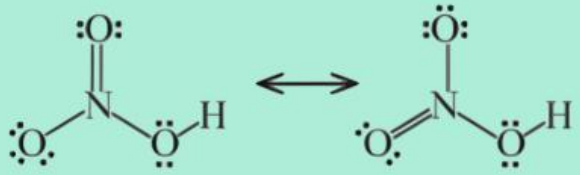
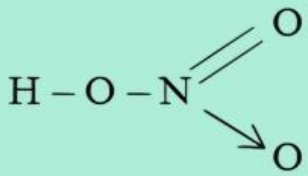
PHIẾU HỌC TẬP

Câu 1. Từ công thức lewwis 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:



Công thức Lewwis



Công thức cấu tạo

Mô hình phân tử

a, Liên kết giữa các nguyên tử trong phân tử nitric acid là liên kết .....

, trong đó liên kết N→O là liên kết .....

b, Liên kết O–H phân cực mạnh về phía nguyên tử ..... (viết tên tiếng Anh)

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:

NH_3	N_2	N_2O	NO	NO_2	HNO_3
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

LIVEWORKSHEETS