Exercícios sobre ligações químicas covalentes (estruturas de Lewis, carga formal e ressonância).

1) Cite as principais características das ligações covaler ligação entre os elementos Fósforo e Bromo . Represente a		
2) Desenhe as estruturas de Lewis para as seguintes molécu	ılas ou íons:	
a) NF ₃		
b) HOCl		
c) ClO ₃ -		
d) SO ₃ -2		
e) NH_4^+		
f) H ₃ PO ₄		
g) HNO ₃		
3) Determine a carga formal <u>de cada átomo</u> nas seguintes m a) N ₂ H ₄ b) PO ₄ ⁻³ c) BH ₄ ⁻	noléculas ou íons: d) NO ₂ ⁺ e) NO ₂ ⁻	
4) Qual das seguintes séries contém todos os composto ocorre sem que atinjam o octeto? a) BeCl ₂ , BF ₃ , H ₃ BO ₃ , PCl ₅ b) CO ₂ , NH ₃ , HClO, HCl, HClO, HCl, HCN, SO ₂ d) HNO ₃ , CO ₂ , PCl ₅ , A	$ m H_2SO_3$	O
5) Represente as estruturas de ressonância para as seguintes a) NO2 ⁻	s espécies químicas:	
b) H ₃ CCO ₂ -		
c) SO ₃ -2		