Exercícios Dissertativos

1. (2007) Reescreva as seguintes equações químicas, utilizando estruturas de Lewis (fórmulas eletrônicas em que os elétrons de valência são representados por • ou ×), tanto para os reagentes quanto para os produtos.

a)
$$H_2 + F_2 \longrightarrow 2 HF$$

b) $HF + H_2O \longrightarrow H_3O^{\dagger} + F^{-}$
c) $2 Na^0 + F_2 \longrightarrow 2 Na^{\dagger}F^{-}$
d) $HF + NH_3 \longrightarrow NH_4^{\dagger}F^{-}$

Dados:	Н	N	0	F	Na
número atômico	1	7	8	9	11
número de elétrons de valência	1	5	6	7	1