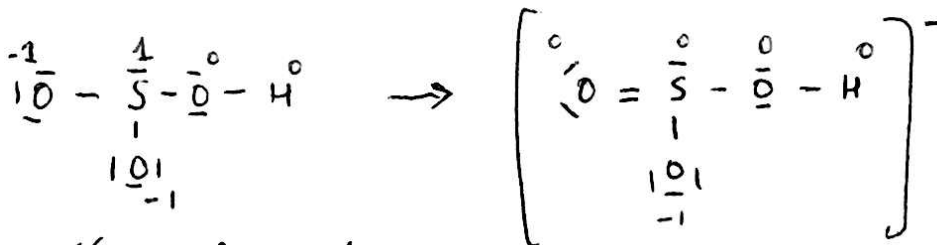
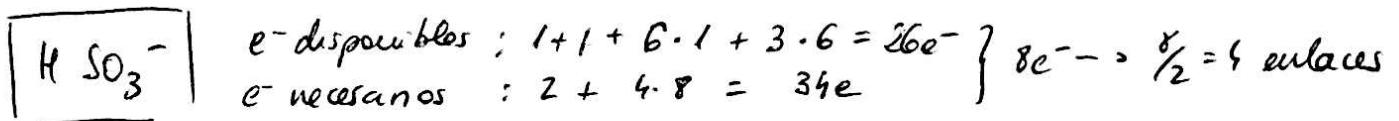
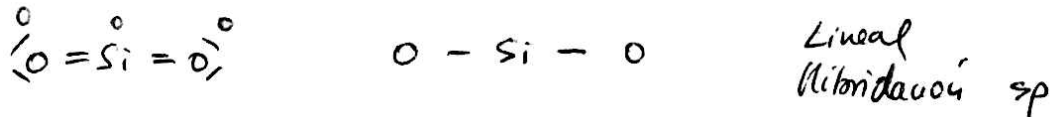
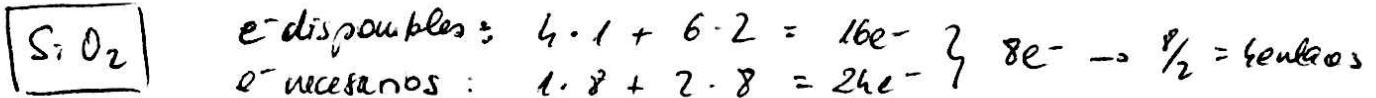
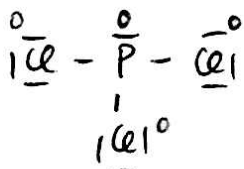
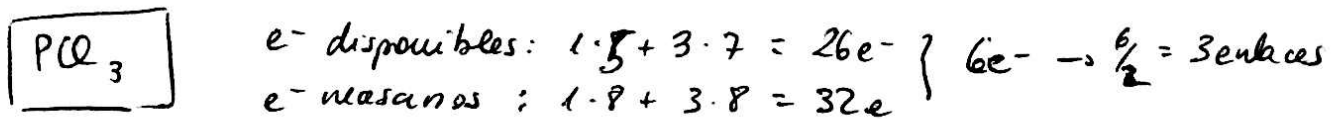


QUÍMICA INGENIERÍAS – UJI – Junio 2011

1. Representar según Lewis las siguientes moléculas e indicar su geometría según VSEPR:  $\text{SiO}_2$ ,  $\text{HSO}_3^-$ ,  $\text{PCl}_3$ 
  - a) Indicar la carga formal en cada átomo.
  - b) Indicar la hibridación del átomo central en cada una de ellas.



El S está en el periodo 3 por lo que puede no cumplir el octeto. La carga global es -1 pero hay que ver si se puede reducir la SEPARACIÓN DE CARGAS



Pirámide trigonal  
 Hibridación  $sp^3$