

Indépendamment des connaissances générales sur les raisonnements à tenir, voici au moins les valeurs numériques à connaître absolument le jour du QCM de Chimie Générale :

$$E_n = -K \cdot Z^2/n^2, \text{ avec } K = 13,6 \text{ eV ou } 2,179 \cdot 10^{-18} \text{ J}$$

$$Z(\text{O})=8, Z(\text{N})=7, Z(\text{C})=6, Z(\text{H})=1, Z(\text{S})=16, Z(\text{P})=15$$

Electronégativité de l'oxygène > celles de S et de N > celle de C > celle de H

$$1 \text{ atm} = 1,01325 \cdot 10^5 \text{ Pascal}$$

$$1 \text{ mole} = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ molécules}$$

R constante des gaz parfaits :  $R=8,31 \text{ J/mol/K}$  mais aussi  $R = 0,082 \text{ L}\cdot\text{Atm /mol/K}$

Autoprotolyse de l'eau :  $K_e=10^{-14}$  à  $25^\circ\text{C}$