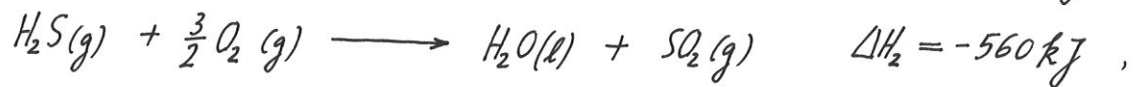
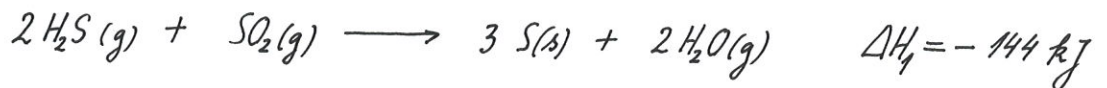


Lucrare scrisă la chimie pe
semestrul I

Clasa XII

- 1) Calculează entalpia de formare a $\text{SO}_2(\text{g})$, cunoscând căldurile de
2p reacție :



iar căldura molară de vaporizare a apei $\Delta H_v = 44 \text{ kJ/mol}$.

- 2) Într-un vas de 1L se găsesc 0,08g H_2 și 1g $\frac{1}{2}$ la o temperatură
2p de 427°C . Calculează viteza de formare a HI la această temperatură,
știind constanta de viteză $k = 0,42 \text{ L/mol}\cdot\text{s}$.

- 3) Prin reacția carbonatului de calciu cu o soluție de acid clorhidric
3p timp de 4 minute, masa de reacție scade cu 0,176g. Știind că
volumul soluției de acid este 50 ml, se cere :

a) scrie ecuația reacției care a avut loc ;

b) masa de clorură de calciu obținută ;

c) viteza medie în raport cu clorura de calciu.

- 4) Entalpia de dizolvare.

2p

Mase atomice :

H-1 , I-127 , C-12 , Ca-40 , O-16 .