高二年级化学主题式学习第1课时《探秘“火箭燃料”》提升作业答案

一、选择题

1.B 2.D 3.B 4.D 5.D 6.D 7.C 8.C 9.A 10.C

二、填空题

1．（1）吸收 （2）小于 H2 （3）大于 放热 （4）183

2．（1）吸热，化学键断裂要吸收热量

（2）O3 + Cl === ClO + O2

（3）O + ClO ===Cl + O2 （条件：紫外辐射）

（4）上述过程说明氟利昂中氯原子是破坏O3的催化剂

3．（1）非金属元素氢化物越稳定（不稳定），△*H*越小（大）

（2）H2Se(g)＝Se(s)+H2(g) △*H*＝－81 kJ/mol

4. (1)煤　人均资源占有量小，能源利用率低，单位产值能耗高　(2)使煤油油滴变为油雾，增大与氧化剂的接触面积，使煤油充分燃烧

(3)(C6H10O5)*n*(纤维素)＋*n*H2O*n*C6H12O6(葡萄糖)　C6H12O6(葡萄糖)2C2H5OH＋2CO2↑　C2H5OH(l)＋3O2(g)===2CO2(g)＋3H2O(l)　Δ*H*＝－63 kJ/mol