**高二年级化学第1课时《寻找“火箭燃料”》基础作业答案**

一、选择题

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

二、填空题

1．（1）H2(g) + 1/2O2(g)＝H2O(1) △*H*=－286 kJ/mol

（2）CO(g)＋1/2O2(g) = CO2(g) △*H*=－283 kJ/mol

（3）CH4(g) + 2O2(g) = CO2(g) + 2H2O(l) Δ*H*= －890 kJ/mol

（4）2SO2(g) + O2(g) = 2SO3(g) Δ*H*=－196.6 kJ/mol

（5）SiH4(g) +2O2(g) = SiO2(s) + 2H2O(l) △*H*=－1427.2 kJ/mol

2．<

3. （1）①*△H*＝－286 kJ/mol ②242

（2）①C(s)+H2O(g) = CO(g)+H2(g) *△H*＝+131.28 kJ/mol ②－41

（3）相同条件下，等质量的H2燃烧放出的热量大于原煤和汽油，产物无污染，可循环利用。