**OTÁZKY 7 – CHEMICKÝ DĚJ**

1. Co je to chemický děj
2. Se kterými procesy je spojen každý chemický děj?
3. Co studuje termochemie?
4. Co vyjadřuje reakční molární teplo Qm?
5. Co znamená, když je hodnota Qm kladná a když je záporná?
6. Přečtěte chemickou rovnici:

CaC2(s) + 2 H2O(l) → Ca(OH)2(s) + C2H2 (g) Qm = 1720 kJmol-1

1. Popište exoterickou reakci
2. Popište endotermickou reakci
3. Jaké jsou předpoklady pro průběh chemické reakce
4. Co je to aktivační energie
5. Zakreslete graf reakce exotermické a reakce endotermické
6. Jak ovlivňuje koncentrace průběh CHR a proč?
7. Jak ovlivňuje teplota průběh CHR a proč?
8. Jak ovlivňuje povrch reaktantů průběh CHR a proč?
9. Co jsou to katalyzátory a jak je rozlišujeme
10. Uveďte příklady biokatalyzátorů