**Тест**

**Термохимия (для ДЗ, 23.02.2021)**

1. Чему равна стандартная энтальпия образования простых веществ в их наиболее термодинамически устойчивом агрегатном и аллотропном состояниях при стандартных условиях?
2. Чему равно изменение внутренней энергии в изолированной системе?
3. Почему ∆Н реакции нейтрализации моля любой сильной одноосновной кислоты с сильным основанием приблизительно равны?
4. При взаимодействии кристаллов хлорида фосфора (V) с парами воды образуется жидкий POCl3 и газообразный хлороводород HCl . Реакция сопровождается выделением 111,4 кДж теплоты. Написать термохимическое уравнение этой реакции.
5. Какие два основных процесса происходят при растворении соли в жидкости?
6. При стандартных условиях образования этана идёт с выделением теплоты в 84,7 кДж/моль. Написать термохимическое уравнение реакции

2С(графит) + 3Н2(г) = С2Н6(г)

1. Чему равно изменение внутренней энергии в изолированной системе?
2. Как определяется тепловая постоянная калориметра? Для чего это необходимо?
3. Как называется прибор, используемый для измерения тепловых эффектов химических реакций?
4. Чему равна стандартная теплота сгорания оксидов в высших степенях окисления?

101мк