

ИНДИВИДУАЛЬНЫЙ СБОРНИК ЗАДАНИЙ

Вы должны выполнить все контрольные задания,
представленные в данном сборнике!!!

(фамилия, имя, отчество студента)

(направление)

Курс _____

Группа № _____

«ФИЗИЧЕСКАЯ И КОЛЛОИДНАЯ ХИМИЯ»

Вариант 2.

1. Для смещения химического равновесия эндотермической реакции в прямом направлении необходимо

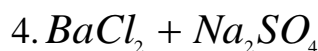
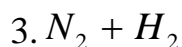
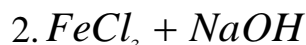
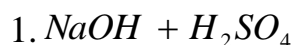
1. повысить температуру

3. понизить температуру

2. ввести катализатор

4. повысить давление

2. К числу обратимых реакций относится



3. При увеличении температуры на 30°C , при температурном коэффициенте равном 2, скорость реакции

1. уменьшится в 8 раз

2. увеличится в 8 раз

3. увеличится в 6 раз

4. уменьшится в 6 раз

Привести решение задачи.

4. Кристаллическая решетка присутствует в структуре

1. жидкости

2. твердого вещества

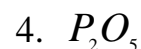
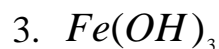
3. плазмы

4. газа

5. $[\text{H}^+] = 10^{-5}$ моль / л, *pH* данного раствора равен ...

Привести решение задачи.

6. Сильным электролитом является



7. Определите, к какому электроду будет двигаться коллоидная частица при проведении электрофореза гидрозоля хлорида серебра (избыток нитрата серебра), полученного по реакции $KCl + AgNO_3 = AgCl + KNO_3$:

1. к аноду
2. к катоду
3. не будет перемещаться

8. Химическая адсорбция отличается от физической адсорбции ...

1. большим тепловым эффектом и обратимостью
2. незначительным тепловым эффектом и необратимостью
3. незначительным тепловым эффектом и обратимостью
4. большим тепловым эффектом и необратимостью

9. Опалесценция характеризует свойства коллоидных систем:

1. молекулярно-кинетические
2. электрокинетические
3. оптические

10. Полярной группой, которая может входить в состав ПАВ, является

1. $-COOH$
2. NO_3^-
3. NO_2^-
4. Cl^-

Примечание: Задания, выполненные на компьютере, сканированные и ксерокопированные приниматься не будут.