

Вариант 1. Итоговая КР (Ветеринария)

1. Карбонат лития в медицине применяется для профилактики и лечения аффективных расстройств. При лечении пациенту необходимо получать 800 мг лития в сутки. Какое количество (в граммах) карбоната лития, входящего в состав препарата, ежесуточно принимает пациент?
2. Для известкования почвы применяют CaCO_3 (кальцит, известняк). Напишите химическое название этого вещества. К какому классу неорганических соединений оно относится? Опишите, какие химические свойства характерны для этого вещества. Напишите соответствующие уравнения химических реакций.
3. Рассчитайте, какую массу соли $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ нужно взять для приготовления 10 л 0,5% CuSO_4 (плотность раствора можно считать равной 1 г/мл).

Вариант 2. Итоговая КР (Ветеринария)

1. Карбонат кальция в медицине используется в качестве лекарственного средства при болезнях костных тканей. При лечении гипокальциемии (дефицита кальция в организме) пациенту необходимо получать 1200 мг кальция в сутки. Какое количество (в граммах) карбоната кальция, входящего в состав препарата, ежесуточно принимает пациент?
2. В качестве добавки Zn (микроэлемент) применяют ZnSO_4 и ZnCl_2 . Напишите химические названия этих веществ. К какому классу неорганических соединений они относятся? Опишите, какие химические свойства для них характерны. Напишите соответствующие уравнения химических реакций.
3. Определите массовую долю (в процентах) CuSO_4 и Cu в растворе, полученном при растворении 5 г $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ в 2 л воды.

Вариант 3. Итоговая КР (Ветеринария)

1. Лактат магния — химическое соединение $\text{MgC}_6\text{H}_{10}\text{O}_6$ магниевая соль молочной кислоты, в медицине используется как средство, восполняющее дефицит магния в организме. При лечении дефицита магния в организме пациенту необходимо получать 3000 мг магния в сутки. Какое количество (в граммах) лактата магния, входящего в состав препарата, ежесуточно принимает пациент?
2. Для известкования почвы применяют CaO (негашеная известь). Напишите химическое название этого вещества. К какому классу неорганических соединений оно относится? Напишите реакцию взаимодействия CaO с водой. Опишите, какие еще химические свойства характерны для CaO . Напишите соответствующие уравнения химических реакций.
3. Рассчитайте, какую массу соли $\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ нужно взять для приготовления 20 л 0,4% ZnSO_4 (плотность раствора можно считать равной 1 г/мл).