

### 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, ежедневно принимает пациент?
2. Для известкования почвы применяют  $\text{CaCO}_3$  (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%  $\text{CuSO}_4$  (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, ежедневно принимает пациент?
2. В качестве добавки Zn (микроэлемент) применяют  $\text{ZnSO}_4$  и  $\text{ZnCl}_2$ . 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)  $\text{CuSO}_4$  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, ежедневно 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%  $\text{ZnSO}_4$  (плотность раствора можно считать равной 1 г/мл).