Контрольная работа 8 класс профиль

**Периодический закон и периодическая система химических элементов. Строение атома**.

**Вариант 1.**

**1**.Расположите оксиды в порядке возрастания кислотных свойств: P2O5, SiO2, Al2O3, N2O5.

**2**.Сравните металлическую активность магния и кальция.

**3**. Дать характеристику химическому элементу №17.

**4.** Напишите формулы оксидов и летучих водородных соединений элементов № 14, №20 , №13. Подтвердите характер их соединений при помощи уравнений реакций.

**5**.Газовая смесь состоит из летучих водородных соединений азота и углерода занимает

объем 44,8 дм3 и имеет массу 32,5 г. Рассчитайте массовые доли элементов в смеси.

Контрольная работа 8 класс профиль

**Периодический закон и периодическая система химических элементов. Строение атома**.

**Вариант 1.**

**1**.Расположите оксиды в порядке возрастания кислотных свойств: P2O5, SiO2, Al2O3, N2O5.

**2**.Сравните металлическую активность магния и кальция.

**3**. Дать характеристику химическому элементу №17.

**4.** Напишите формулы оксидов и летучих водородных соединений элементов № 14, №20 , №13. Подтвердите характер их соединений при помощи уравнений реакций.

**5**.Газовая смесь состоит из летучих водородных соединений азота и углерода занимает

объем 44,8 дм3 и имеет массу 32,5 г. Рассчитайте массовые доли элементов в смеси.

Контрольная работа 8 класс профиль

**Периодический закон и периодическая система химических элементов. Строение атома**.

**Вариант 1.**

**1**.Расположите оксиды в порядке возрастания кислотных свойств: P2O5, SiO2, Al2O3, N2O5.

**2**.Сравните металлическую активность магния и кальция.

**3**. Дать характеристику химическому элементу №17.

**4.** Напишите формулы оксидов и летучих водородных соединений элементов № 14, №20 , №13. Подтвердите характер их соединений при помощи уравнений реакций.

**5**.Газовая смесь состоит из летучих водородных соединений азота и углерода занимает

объем 44,8 дм3 и имеет массу 32,5 г. Рассчитайте массовые доли элементов в смеси.