

Вариант 1

A1. Сумма протонов и нейтронов в атоме ^{65}Zn :

- 1) 30
- 2) 65
- 3) 35
- 4) 40

A2. Химические элементы расположены в порядке возрастания их атомных радиусов:

- 1) Mn, Fe, Co
- 2) Mn, Cr, Fe
- 3) Al, Sc, Ti
- 4) Ni, Cr, Sc

A3. Число электронов в ионе S^{2-} :

- 1) 16
- 2) 32
- 3) 18
- 4) 30

A4. В каком ряду записаны вещества только с ионной связью:

- 1) CH_3COONa , Al_4C_3 , Na_2SO_4
- 2) Co, NaJO_3 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 3) KCl, CaH_2 , NaCl
- 4) S_8 , $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, O_3

A5. Наибольшую электроотрицательность имеет элемент:

- 1) N
- 2) S
- 3) Br
- 4) O

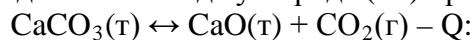
A6. Амфотерным и основным оксидами являются:

- 1) P_2O_5 , Li_2O
- 2) Al_2O_3 , SrO
- 3) NO_2 , N_2O
- 4) CrO, ZnO

A7. Скорость реакции возросла в 243 раза, температурный коэффициент равен 3. На сколько градусов была повышена температура:

- 1) 30°
- 2) 40°
- 3) 50°
- 4) 60°

A8. Удаление оксида углерода (IV) при обжиге известняка



- 1) уменьшает выход продуктов
- 2) увеличивает скорость прямой реакции
- 3) смещает положение равновесия вправо
- 4) не влияет на положение равновесия

А9. Сильными электролитами являются:

- 1) HCl и AgNO_3
- 2) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ и H_2SO_4
- 3) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ и H_2S
- 4) H_3PO_4 и AgPO_4

А10. Сокращенное ионное уравнение

$\text{H}^+ + \text{OH}^- = \text{H}_2\text{O}$ соответствует реакции:

- 1) $\text{KOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 2) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 3) $\text{NH}_4\text{OH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
- 4) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$

А11. Коэффициент перед формулой восстановителя в реакции

$\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$:

- 1) 2
- 2) 4
- 3) 5
- 4) 6

А12. Гидролизу по катиону подвергается соль:

- 1) FeCl_3
- 2) BaSO_4
- 3) K_2CO_3
- 4) Na_2SO_4

А13. При образовании 840 мл (н.у.) газообразного аммиака согласно термохимическому уравнению

$\text{N}_2(\text{г}) + 3\text{H}_2(\text{г}) = 2\text{NH}_3(\text{г}) + 92 \text{ кДж}$ должно выделиться теплоты:

- 1) 1,725 кДж
- 2) 92 кДж
- 3) 3,45 кДж
- 4) 3450 кДж

А14. Бензол может реагировать с каждым из веществ, указанных в ряду:

- 1) CH_4 , Na , H_2O
- 2) смесь HNO_3 и H_2SO_4 , Cl_2 , C_2H_4
- 3) H_2SO_4 разб., H_2 , $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$
- 4) KMnO_4 , HNO_3 конц., Br

А15. Функциональная группа, в состав которой входят два атома кислорода – это:

- 1) карбонильная группа
- 2) карбоксильная группа
- 3) альдегидная группа
- 4) гидроксогруппа.

Ответы

Тест Задание	1
A1	2
A 2	4
A 3	3
A 4	3
A 5	4
A 6	2
A7	3
A8	3
A9	1
A10	3
A11	2
A12	1
A13	1
A14	2
A15	2