

**6. Домашнее знание**

УЧИТЕЛЬ. Я хотела бы вам дать домашнее задание. Оно будет творческим: придумайте интересные задания для подобной игры.

## ПРИЛОЖЕНИЕ

**Тест****В-1**

\_\_\_\_\_ фамилия, имя; класс

- Относительная атомная масса брома:  
а) 35; б) 79; в) 80.
- Валентности элементов в ВаО равны соответственно:  
а) II и II; б) I и I; в) II и VI.
- Формула оксида серы(IV):  
а) SO; б) SO<sub>2</sub>; в) SO<sub>3</sub>.
- Масса 5 моль водорода (H<sub>2</sub>):  
а) 10 г; б) 5 г; в) 2 г.
- \*. Объем 2 моль веселящего газа (N<sub>2</sub>O) при н.у.:  
а) 11,2 л; б) 22,4 л; в) 44,8 л.

Оценка:

**В-2**

\_\_\_\_\_ фамилия, имя; класс

- Относительная молекулярная масса угарного газа (CO):  
а) 28; б) 16; в) 12.
- Валентность водорода равна:  
а) I; б) II; в) VII.
- Формула оксида меди(I):  
а) CuO; б) Cu<sub>2</sub>O; в) CuS.
- Масса 2 моль алюминия:  
а) 27 г; б) 54 г; в) 81 г.
- \*. Объем 0,5 моль кислорода при н.у.:  
а) 0,5 л; б) 10 л; в) 11,2 л.

Оценка:

**В-3**

\_\_\_\_\_ фамилия, имя; класс

- Относительная молекулярная масса хлора (Cl<sub>2</sub>):  
а) 70; б) 71; в) 72.
- Валентности элементов в SO<sub>3</sub> равны соответственно:  
а) VI и II; б) IV и II; в) III и I.
- Формула оксида азота(II):  
а) NO; б) N<sub>2</sub>O; в) NO<sub>2</sub>.
- Масса 3 моль кальция:  
а) 40 г; б) 60 г; в) 120 г.
- \*. Объем 1 моль аммиака (NH<sub>3</sub>) при н.у.:  
а) 11,2 л; б) 22,4 л; в) 44,8 л.

Оценка:

**В-4**

\_\_\_\_\_ фамилия, имя; класс

- Относительная молекулярная масса азота (N<sub>2</sub>):  
а) 14; б) 15; в) 28.
- Валентность кислорода равна:  
а) I; б) II; в) VI.
- Формула оксида железа(III):  
а) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; б) FeO; в) FeCl<sub>3</sub>.
- Масса 1 моль хлороводорода (HCl):  
а) 36 г; б) 36,5 г; в) 37 г.
- \*. Объем 10 моль аргона при н.у.:  
а) 2,24 л; б) 22,4 л; в) 224 л.

Оценка:

**В-5**

\_\_\_\_\_ фамилия, имя; класс

- Относительная атомная масса фтора:  
а) 9; б) 18; в) 19.
- Валентности элементов в K<sub>2</sub>O равны соответственно:  
а) I и II; б) II и I; в) I и VI.
- Формула оксида кремния(IV):  
а) SiO; б) SiO<sub>2</sub>; в) SiH<sub>4</sub>.
- Масса 0,5 моль кислорода (O<sub>2</sub>):  
а) 8 г; б) 16 г; в) 32 г.
- \*. Объем 2 моль сероводорода (H<sub>2</sub>S) при н.у.:  
а) 44,8 л; б) 22,4 л; в) 11,2 л.

Оценка:

**В-6**

\_\_\_\_\_ фамилия, имя; класс

- Относительная атомная масса хлора:  
а) 35; б) 36; в) 35,5.
- Валентность алюминия равна:  
а) III; б) II; в) I.
- Формула оксида фосфора(V):  
а) PCl<sub>5</sub>; б) P<sub>2</sub>O<sub>3</sub>; в) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>.
- Масса 4 моль углерода:  
а) 12 г; б) 48 г; в) 24 г.
- \*. Объем 1,5 моль угарного газа при н.у.:  
а) 11,2 л; б) 22,4 л; в) 33,6 л.

Оценка:

**М.И.РОМАНОВА,**  
учитель химии  
средней школы № 289  
(Москва)