**Тема уроку**. Узагальнення знань з теми «Кількість речовини», підготовка до контрольної роботи.

Вам потрібно повторити розділ № 3, це параграфи 22,23,24,25.

Розгляньте тренувальний варіант контрольної роботи.

✵ завдання 1—6 — тестові, кожне завдання оцінюється в 1 бал, у сумі перші шість завдань — 6 балів;

✵ завдання 7—8 оцінюються по 1,5 балів, разом за вісім правильно виконаних завдань — 9 балів;

✵ завдання 9 пропонується виконати учням, які претендують на оцінку 11 балів, оцінюється в 2 бали.

Таким чином, максимальна оцінка за правильно виконану роботу становить 11 балів.

**1**. Молярна маса — це...маса одного моль речовини.

**2**. В азоті кількістю речовини 0,5 моль міститься:

а) 6,02·1023 молекул;                    N=n\*NA ;

б) 3,01·1023 молекул; N=0,5\*6,02\*1023=3,01\*1023.

в) 12,04·1023 молекул;

г) 9,03·1023 молекул.

**3**. Молярна маса С02: М(СО2)= 12+16\*2=44 г/моль.

а) 22 г/моль;

б) 32 г/моль;

в) 44 г/моль;

г) 12 г/моль.

**4.** 4 моль водню за н. у. займає об’єм:

а) 44,8 л;           V=n\*Vm; V=4моль\*22,4л/моль = 89,6л.

б) 89,6 л;

в) 22,4 л;

г) 67,2 л.

**5.** Одиниця вимірювання кількості речовини — ... (моль).

**6.** Зв’язок між кількістю речовини й об’ємом газоподібних речовин описується формулою:... n= V: Vm;

**7**. Обчисліть кількість речовини натрій хлориду NaCl масою 17,5 г. n= m:M; M(NaCl)=23+35,5= 58,5 г/моль;

n=17,5 г : 58,5 г/моль=0,3 моль.

**8.** Обчисліть відносну густину сірководню H2S за азотом.

DN2=M(H2S):M(N2)= (2+32) : 28= 1,2.

9.Обчисліть, у якій масі кисню міститься стільки ж молекул, скільки міститься атомів у алюмінію масою 13,5 г.

N=n\*NA ; n= m:M; n(Al)=13,5 г : 27 г/моль= 0,5 моль.

NAl=NO2; n(Al)=n(O2); n(O2)= 0,5 моль.

m=n\*М; m(O2)=0,5 моль \*32 г/моль= 16 г.