

### Титульный лист

Направление  анализ данных  информатика  история  
 математика  обществознание  русский язык  
 физика  химия

Класс  8  9  10  11

Фамилия П И Р О Г О В

Имя Д А Н И Л

Отчество А Л Е К С А Н Д Р О В И Ч

Дата рождения 02 02 2009

Город участия К Р А С Н О Я Р С К

Аудитория Ч

Дата 31 01 2026      Подпись Лирз

Пример заполнения  
А Б В Г Д Е Ж З И Й К Л М Н О П Р С Т У Ф  
Х Ц Ч Ш Щ Ъ Ы Ь Э Ю Я 1 2 3 4 5 6 7 8 9 0







4)  $B_1(CN_3)_5$  не существует, так как для элементов V группы состояние +5 не устойчивое, более стабильные состояния +3

5)  ~~$M_1 = 156 \pm 33$~~

Задача 2

$$D(\text{воз}) = 0,517 \frac{\text{кг}}{\text{м}^3}$$

$$M(\text{смеси}) = 0,517 \frac{\text{кг}}{\text{м}^3} \cdot 29 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} = 14,993 \frac{\text{моль}}{\text{моль}}$$

т.к газы взяли в одинаковом объеме, их молярные соотношения тоже равны,  $\frac{1 \text{ моль}}{2} = 0,5 \text{ моль}$  (на каждую из)  ~~$\Rightarrow M(\text{смеси})$~~

$$\Rightarrow M(\text{смеси}) = 0,5 \text{ моль } M_1 + 0,5 \text{ моль } M_2 = 15 \cdot 2$$

$$1 \text{ моль } M_1 + 1 \text{ моль } M_2 = 30 \frac{\text{моль}}{\text{моль}}$$

Примеры газов

1)  $H_2 + N_2 = 2 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} + 28 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} = 30 \frac{\text{моль}}{\text{моль}}$   
водород + азот

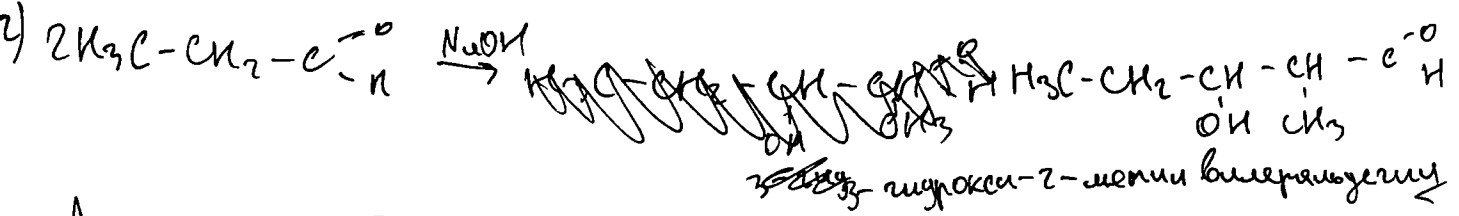
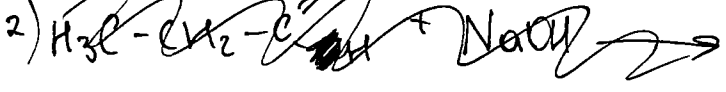
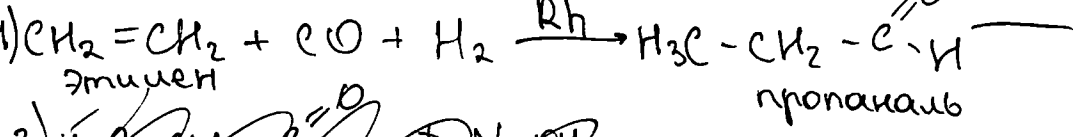
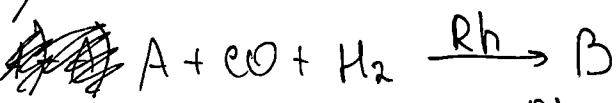
2)  $CO + H_2 = 28 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} + 2 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} = 30 \frac{\text{моль}}{\text{моль}}$   
угарный газ + водород

3)  $CH_4 + N_2 = 16 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} + 28 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} = 44 \frac{\text{моль}}{\text{моль}}$   
метан + азот

4)  $C_2H_2 + He = 26 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} + 4 \frac{\text{моль}}{\text{моль}} = 30 \frac{\text{моль}}{\text{моль}}$   
ацетилен + гелий

6

Задача 5 (B)



A - этилен

B - пропаналь

B - ~~пропаналь~~ 3-гидрокси-2-метилбутаналь

Линия отреза

## Бланк ответов



Линия отреза

## Бланк ответов

