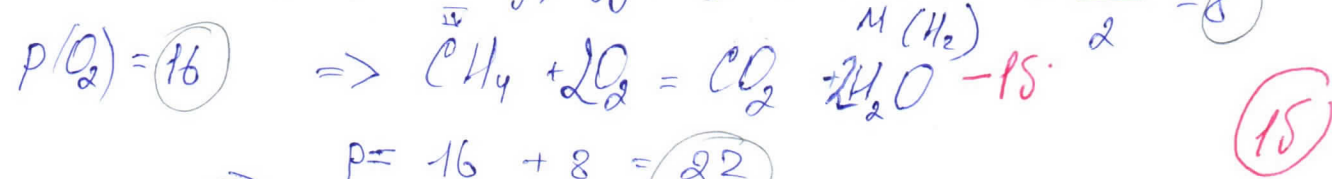
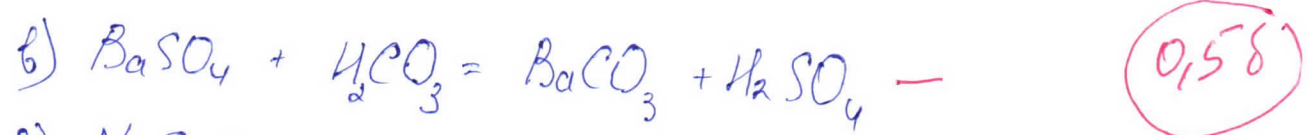


1) $\rho(\text{плотность } \text{C}_2\text{H}_4 \text{ по водороду } (\text{H}_2)) = \frac{M(\text{C}_2\text{H}_4)}{M(\text{H}_2)} = \frac{16}{2} = 8$

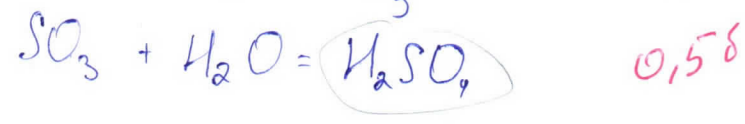
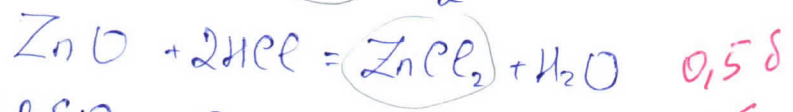


$\Rightarrow \rho = 16 + 8 = 22$
 $\rho(\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2) = 22$

Ответ: O_2



олифовые или
бобовые шпелы
руды

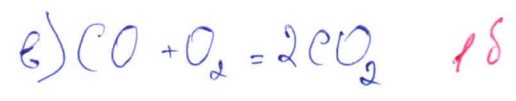


4) А) BaSO_4 - сульфат бария - 15
 Б

С CO_2 - углекислый газ -
 Д

Е H_2S - сероводород - 15

Ф CuCl_2 - хлорид меди (II) -



45

 85 - 20% = 65%