

Проверочный лист

Заполняется участниками

Направление

анализ данных информатика история
 математика обществознание русский язык
 физика химия

Класс

8 9 10 11

Город участия

У Ф А

Заполняется организаторами

Количество доп. листов Количество черновиков к проверке

Время выхода с до

Протокол проверки

Заполняется жюри

| Номер задания | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
|--------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|--------------------------------|---------------------------------|----------------------|----------------------|----------------------|----------------------|
| Балл члена жюри №1 | <input type="text" value="1"/> | <input type="text" value="5"/> | <input type="text" value="-"/> | <input type="text" value="-"/> | <input type="text" value="6"/> | <input type="text" value="22"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> |
| Балл члена жюри №2 | <input type="text" value="1"/> | <input type="text" value="5"/> | <input type="text" value="-"/> | <input type="text" value="-"/> | <input type="text" value="6"/> | <input type="text" value="22"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> | <input type="text"/> |

Итоговый балл

Подпись члена жюри №1

Подпись члена жюри №2

Пример заполнения



Задание № 1

$$m(p-pa) = 100г$$

$$\omega(l_2) = 5\%$$

$$m(l_2) = \frac{100 \cdot 5\%}{100\%} = 5г \quad \checkmark$$

Возвращка? 1

В чашке обнаружили 5г йода после выпаривания

Задание № 2 (56)

$$ПДК(NH_3) = 0,2 \text{ мг/м}^3$$

$$ПДК(SO_2) = 0,5 \text{ мг/м}^3$$

$$m(NH_3) = 0,2 \text{ мг} = 0,0002г$$

$$n(NH_3) = \frac{0,0002}{17} = 0,000012 \text{ моль}$$

$$V(NH_3) = 0,000012 \cdot 22,4 = 0,0003л \quad \text{зубы округляет}$$

$$\text{Объемная доля } (NH_3) = \frac{0,0003}{1} \cdot 100 = 0,03\%$$

$$m(SO_2) = 0,5 \text{ мг} = 0,0005г$$

$$n(SO_2) = \frac{0,0005}{64} = 0,000008 \text{ моль}$$

$$V(SO_2) = 0,000008 \cdot 22,4 = 0,000175л$$

$$\text{Объемная доля } (SO_2) = \frac{0,000175}{1} \cdot 100\% = 0,0175\%$$

$$0,03 \quad 0,0175 = 12 \quad \checkmark$$

NH_3 SO_2 , это означает, что SO_2 более ядовитый, чем NH_3

Задача № 5 (60)

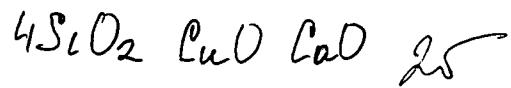
$$w(\text{SiO}_2) = 84\%$$

$$w(\text{CuO}) = 21\%$$

$$w(\text{CaO}) = 15\%$$



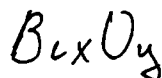
$$x \quad y \quad z = \frac{84}{80} \quad \frac{21}{80} \quad \frac{15}{56} = 1,067 \quad 0,2625 \quad 0,27 = 4 \quad 1 \quad 1 \quad \checkmark$$



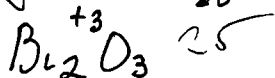
Задача № 228

$$1 \quad \omega(\text{Bi}) = 89,7\%$$

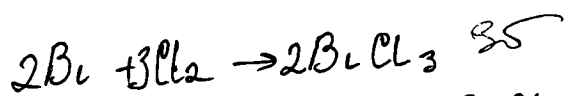
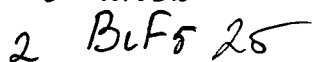
$$\omega(\text{O}) = 10,3\%$$



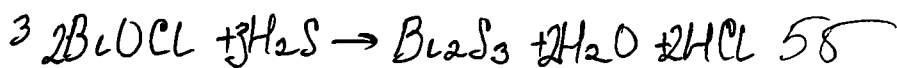
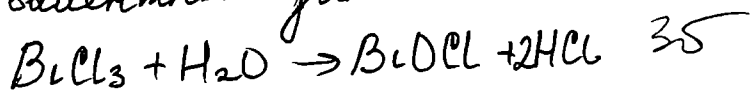
$$x \quad y = \frac{89,7}{209} \quad \frac{10,3}{16} = 0,43 \quad 0,64 = 2 \quad 3 \quad 58$$



Максимальная степень окисления Bi — +5 25



валентный угол $\text{BiCl}_3 = 120^\circ$ —





Линия отреза

Бланк ответов

