

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
мектепшілік кезеңі
Школьный этап республиканской олимпиады по общеобразовательным
предметам
Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: ____
(Количество заполненных листов)

Шифр: X101

00 -----

Аты-жөні / Фамилия Имя	Класс
Облысы / Область	Предмет

X 701

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника Парақ / Страница № /

7-1

$$m = (Ne) = \frac{1 \mu}{22,4 \mu \cdot 20 \text{ г/моль}} = 0,8 \text{ г}$$

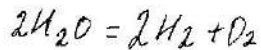
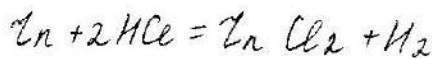
$$m = (F_2) = \frac{1 \mu}{22,4 \mu \cdot 38 \text{ г/моль}} = 1,6 \text{ г}$$

$$m = (Cl_2) = \frac{1 \mu}{22,4 \mu \cdot 71 \text{ г/моль}} = 3,1 \text{ г}$$

$$m = (Ar) = \frac{1 \mu}{22,4 \mu \cdot 40 \text{ г/моль}} = 1,1 \text{ г}$$

Исаяаба: Ne, F₂, Ar, Cl₂

7-4



Исаяаба: кальций оксиді, азот диоксиді, кальций гидроксиді, кальций сульфат

7-3

$$Mr(CaO) = 40 + 16 = 56$$

$$Mr(Ca(OH)_2) = 40 + (16 + 1) \cdot 2 = 74$$

$$Mr(HNO) = 1 + 14 + 48 = 63$$

$$Mr(CoSO_4) = 40 + 32 + 64 = 136$$