



ЦОС

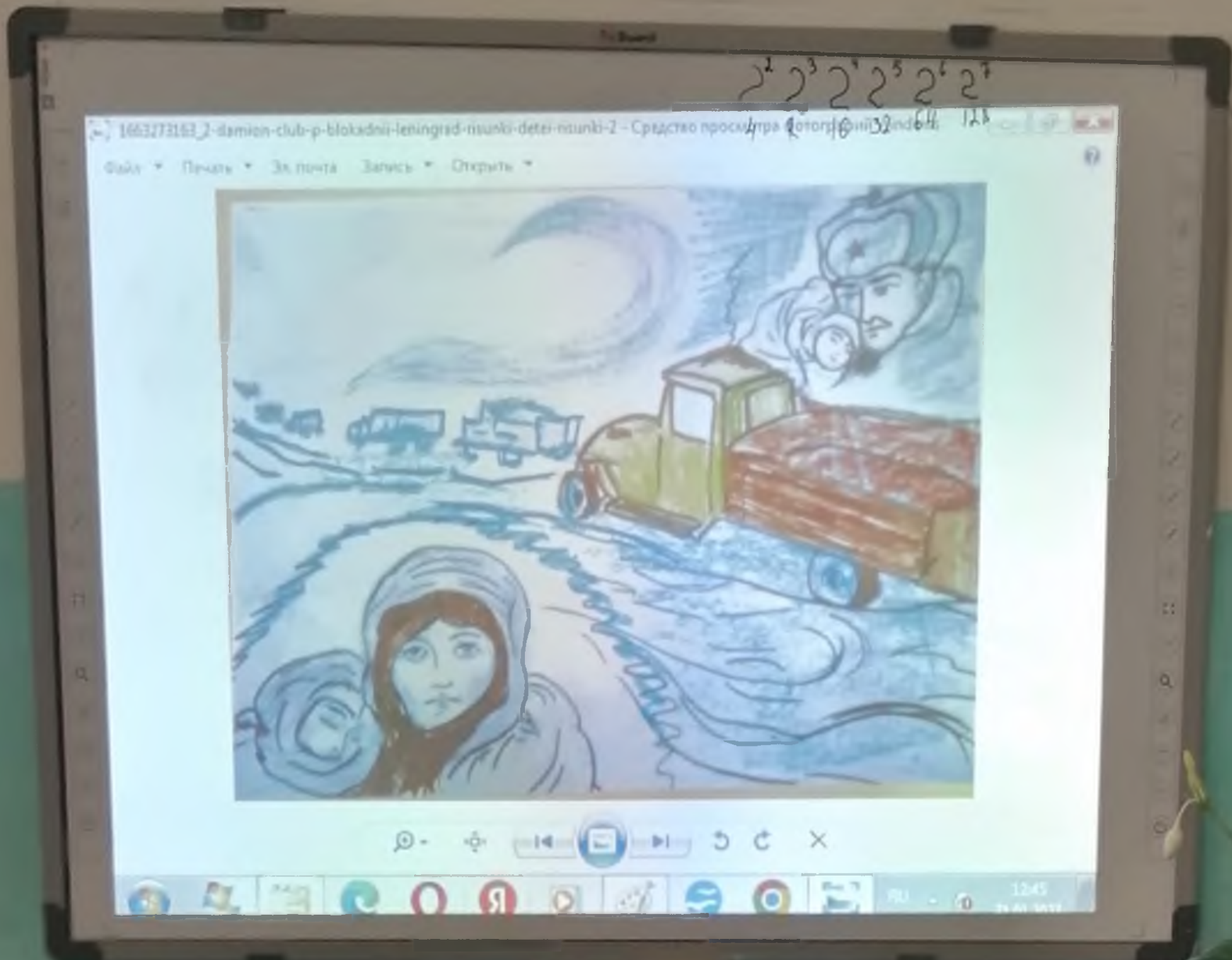


Равно... 0,05
0,035:100
Наименьшее

$$Z = 224 \cdot \frac{1}{Z} \cdot \frac{1}{2}$$
$$V = V \cdot n$$

$$n = \frac{m}{M}$$
$$6 \cdot 10^2$$
$$m = M \cdot n$$

ЩОС



Имя	Возраст	Группа
Иванов	12	1А
Петров	13	1Б
Сидоров	14	2А
Климов	15	2Б
Васильев	16	3А
Попов	17	3Б
Морозов	18	4А
Соколов	19	4Б
Борисов	20	5А
Воробьев	21	5Б
Александров	22	6А
Куликов	23	6Б
Левченко	24	7А
Зинченко	25	7Б
Антонов	26	8А
Харченко	27	8Б
Мухоморов	28	9А
Павлов	29	9Б
Воронцов	30	10А
Смирнов	31	10Б

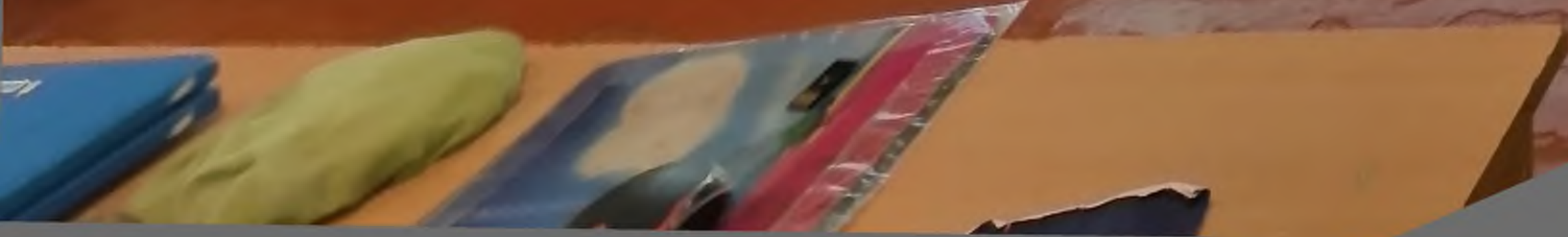
РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ И СОЛЕЙ

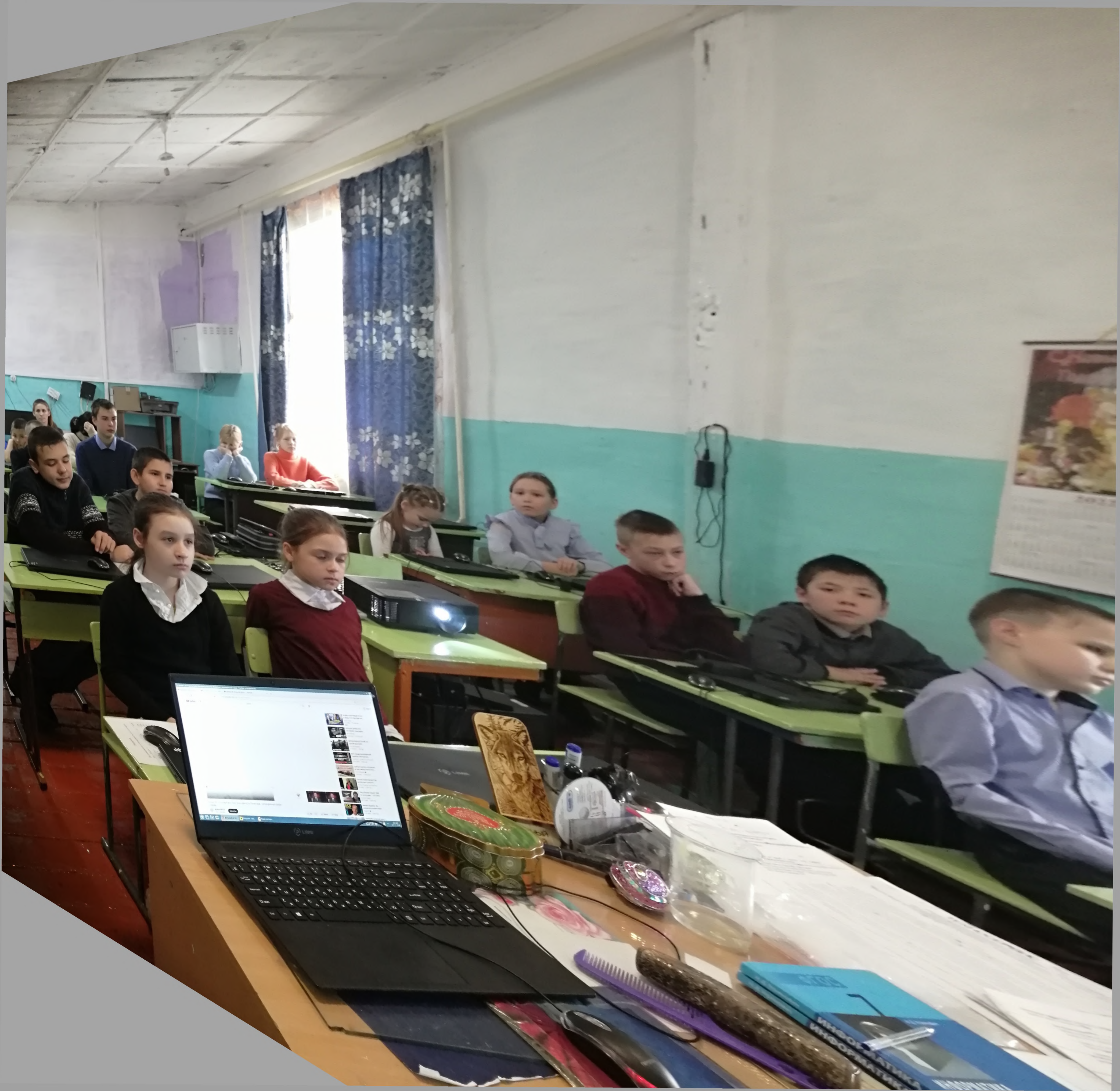
Кислота	Соли	Растворимость
1. Кислота + основание	2. Кислота + оксид металла	3. Кислота + металл
4. Кислота + соль	5. Кислота + вода	6. Кислота + органические вещества

ПРИМЕРЫ РАСТВОРЕНИЯ

1. $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$	2. $HCl + CaO \rightarrow CaCl_2 + H_2O$
3. $HCl + Zn \rightarrow ZnCl_2 + H_2$	4. $HCl + Na_2CO_3 \rightarrow 2NaCl + H_2O + CO_2$
5. $HCl + H_2O \rightarrow H_3O^+$	6. $HCl + C_2H_5OH \rightarrow C_2H_5OH_2^+$

- Типичные реакции:
1. Кислота + основание (реакция нейтрализации)
 2. Кислота + оксид металла (реакция окислительно-восстановительная)
 3. Кислота + металл (реакция окислительно-восстановительная)
 4. Кислота + соль (реакция обмена)











ЦОС

