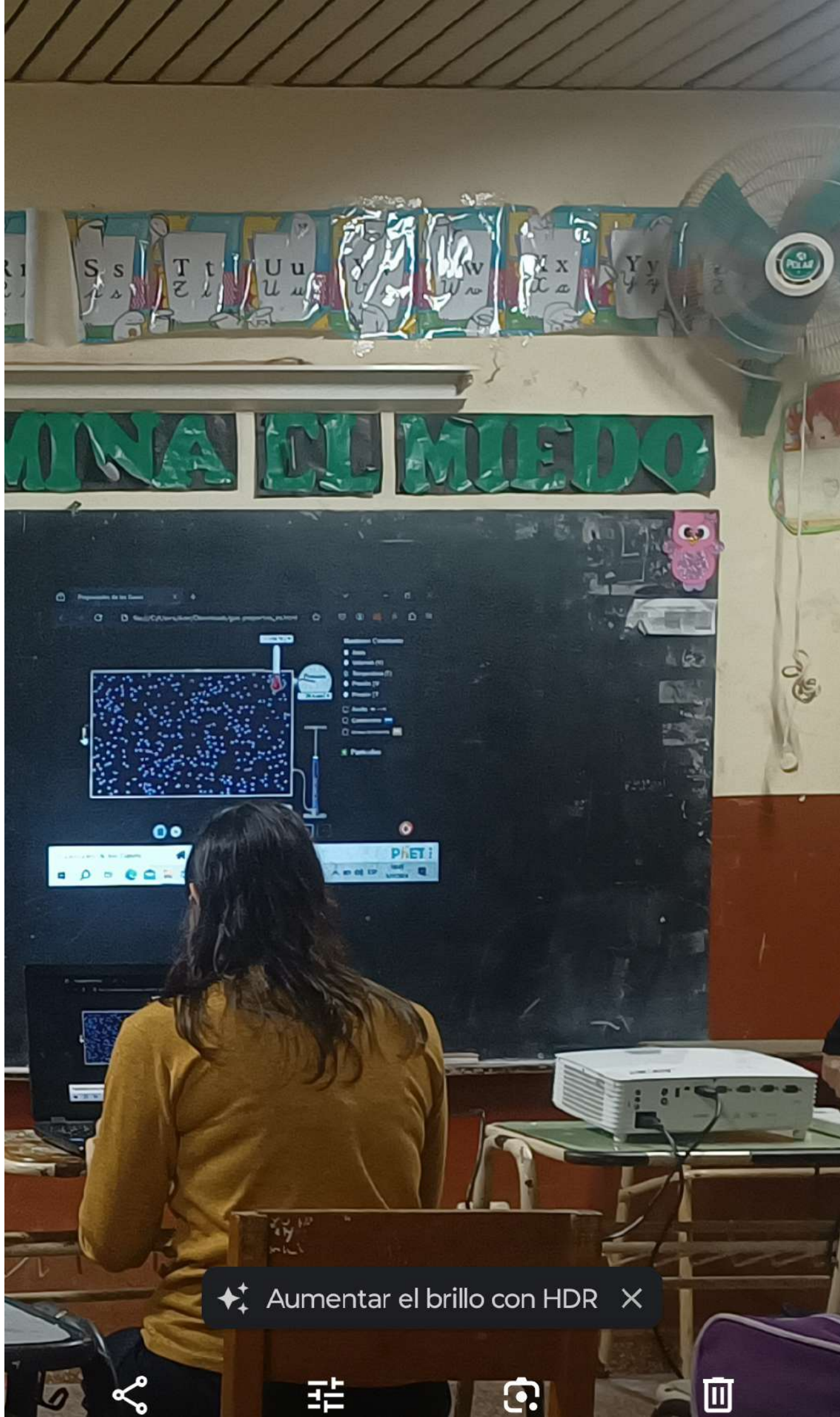


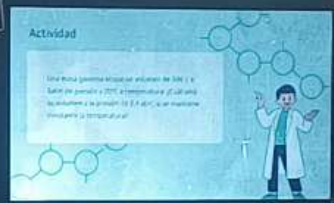


DE HACER ELIMINA EL MIEDO

03/07/24

Leyes de los gases

- X ① Ley de Boyle-Mariotte ($T = \text{cte}$) $P_1 V_1 = P_2 V_2$
- X ② Ley de Charles-Gay Lussac ($P = \text{cte}$)
(o 1ª Ley de Gay Lussac)
- ③ 2da Ley de Gay Lussac ($V = \text{cte}$)
- ④ Ley Combinada
- ⑤ Ley de Avogadro ($P, T = \text{cte}$)
- X ⑥ Ley de los gases ideales
- ⑦ Ley de Dalton (o de las presiones parciales)



DATOS

$V_1 = 500 \text{ L}$
 $P_1 = 1 \text{ atm}$
 $P_2 = 10 \text{ atm}$
 $P_1 V_1 = P_2 V_2$
 $1 \cdot 500 = 10 \cdot V_2$
 $V_2 = 50$

