

СКОРОСВЯТКА

ДЕЛО № 4

Выпуск 2006

Команда детективов
11В

Шеф:
Нечаева

Нила

Михайловна

Хранить _____ год.

7 лет.
0

























ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ
Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Be, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb, H₂, Sb, Cu, Hg, Ag, Pt, Au
← УСИЛЕНИЕ ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫХ СВОЙСТВ УСИЛЕНИЕ ОКСИДТЕЛЬНЫХ СВОЙСТВ →

В К
1. Держать лицо
2. Не курить и не
3. Запрещается
4. Не пить и не
5. Не есть и не
6. Не пить и не



ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД НАПРЯЖЕНИЙ МЕТАЛЛОВ

Li, K, Ba, Ca, Na, Mg, Al, Be, Mn, Zn, Cr, Fe, Cd, Co, Ni, Sn, Pb, H₂, Sb, Cu, Hg, Ag, Pt, Au

← УСИЛЕНИЕ ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫХ СВОЙСТВ СВОЙСТВ УСИЛЕНИЕ ПОВЕЩАТЕЛЬНЫХ →

Handwritten notes on the left chalkboard:

$$U_{t_2} = U_{t_1} \times \frac{t_2 - t_1}{t_0}$$

Вопрос: Тоже

Handwritten notes on the right chalkboard:

$$A + B = D$$

$$\delta = R \cdot C_0 \cdot C_1$$

$$A + B = D$$

$$\delta = R \cdot C_0^2 + C_1$$

$$C + O_2 =$$

$$\delta = R \cdot C_0$$

Handwritten notes in the center:

$$H_2 + SO_2 \rightarrow SO$$

Handwritten notes on the right side of the center:

$$4NO + 6H_2O \rightarrow 4NH_3 + 6H_2O$$

каталитический





