

## PRACOVNÍ LIST K PREZENTACI

### ALKALICKÉ KOVY

1. Které prvky řadíme mezi alkalické kovy?
2. Popište společné vlastnosti alkalických kovů.
3. Jak sloučeniny alkalických kovů barví plamen?
4. Zakreslete a zapište elektrolýzu chloridu draselného.
5. **Vyber si jeden prvek ze skupiny alkalických kovů a doplň:**

výskyt

vlastnosti

použití

sloučeniny, které tvoří a jejich význam

### OPRAVTE CHYBY (barevně)

1. Alkalické kovy mají 2 valenční elektrony.
2. Alkalické kovy reagují s vodou za vzniku kyslíku.
3. Draslík se nemusí uchovávat v petroleji.
4. Sloučeniny draslíku barví plamen cihlově červeně.
5. Alkalické kovy jsou vodivé díky velmi silné kovové vazbě.

### POZNEJ PRVEK

- Ⓒ Patří mezi alkalické kovy
- Ⓒ Jeho sloučeniny barví plamen červeně
- Ⓒ Používá se v jaderné technice a k výrobě akumulátorů

.....