

ÚKOL Z 16.2.2021

PŘEPIS SI DO SEŠITU.

Nepolární vazba: vazba mezi atomy téhož prvku tzn. stejné elektronegativity.

Např.: Cl_2 vazba $\text{Cl} - \text{Cl}$

Polární vazba: kovalentní vazba atomů s různou elektronegativitou.

záporný náboj = atom s větší elektroneg.

kladný náboj = atom s menší elektroneg.

Např.: HCl vazba $\text{H}^+ - \text{Cl}^-$

Iontová vazba: je-li rozdíl elektronegativity prvků větší než 1,7.

Např.: NaCl vazba $\text{Na}^+ - \text{Cl}^-$.

Alkalické kovy

(učebnice str. 68)

Patří mezi ně: lithium (Li), sodík (Na), draslík (K).

Vlastnosti: jsou měkké, dají se krájet, reaktivní, dobře reagují s vodou.

Např.: $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{NaOH}$

(hydroxid sodný)

Periodická tabulka prvků

(učebnice str.68-69)

Vlastnosti prvků jsou **periodicky závislé** na jejich **protonovém čísle**.

Valenční vrstva = vrchní vrstva elektronového obalu atomu: **max. počet elektronů je 8**
min. počet elektronů je 1

Prvky, které mají ve **valenční vrstvě (sféře)** stejný počet elektronů, mají **podobné vlastnosti**.

Perioda: je v tabulce prvků **vodorovná řada** a jsou označeny čísly **1 – 7**.

Číslo periody udává **počet vrstev elektronových obalů atomu**.

Skupina: **svislé sloupce**, označují se římskými čísly (**sloupců je 18**).

Ve sloupcích jsou prvky **podobných vlastností**.

Mají shodný počet elektronů ve valenční vrstvě.

Učebnice str. 69 cv. 3, 4, 5, 6