**Téma 7: Chemická vazba I.**

* Str. 3 – žáci zdůvodní, které prvky a proč netvoří za normálních podmínek chemické sloučeniny (odpověď pod rámečkem – klikni – efekt rozetmění) a zapíší jejich valenční sféry - lze použít nachystané rámečky.

Doplnit o vysvětlení, že vzácné plyny s vyšším protonovým číslem tvoří sloučeniny s fluorem a s kyslíkem (známy od 60. let 20. století). Sloučeniny nejsou známy od He, Ne a Ar – tyto prvky mají malé atomové poloměry a vysoké hodnoty ionizačních energií.

* Str. 6 – vazba kovalentní nepolární. Animace – vznik vazby v molekule vodíku
* Str. 8 – vazba jednoduchá, dvojná a trojná – při ukazování vazeb použij lupu na podbarvení vazby
* Str. 13 – žáci zapíší valenční sféry atomů (nachystané rámečky a elektrony = šipky) a znázorní vznik vazby a odvodí tvar molekuly látek
* Str. 16 – procvičení – určení směru dipólu
* Str. 18 – určení existence dipólu u molekul – žáci zakreslí částečný kladný a záporný náboj
* Str. 19 – oktetové pravidlo. Procvičení na str. 20
* Str. 21 – umísti jednotlivé ionty do uzlových bodů krystalické mřížky – vždy jeden z iontů je nekonečněkrát použitelný (funkce nekonečný klonovač)
* Str. 23 – žáci zaznačí vznik iontů u vybraných prvků – použijí nachystané obrázky