

Laboratorní práce č.			
Téma:	Práce s modely molekul		Hodnocení a podpis učitele:
Vypracoval/a (jméno a příjmení):			
Třída:	Školní rok:		
Datum měření:			

Úkoly:

1. Sestavte modely molekul pomocí tyčinkových a kuličkových modelů.
2. Popište a zakreslete tvar jednotlivých molekul (viz tabulka) a запиšte jejich vzorce do tabulky.
3. Podle struktury molekul rozhodněte, zda je daná molekula polární či nepolární.
4. Porovnejte tyčinkové a kuličkové modely, popište v závěru jejich výhody a nevýhody.
5. Sestavte jednu vlastní libovolnou molekulu, zakreslete její strukturu a zkuste ji vyhledat na internetu, zda opravdu existuje. Při jejím sestavování uplatněte svoje dosavadní znalosti chemie.

Teorie:

Doplňte do textu vynechané výrazy:

Atomy se slučují v _____. Mezi atomy v molekule existuje _____
_____. Kovalentní chemickou vazbu tvoří společně sdílený _____ pár.
Kovalentní vazba může být _____ ($\Delta X \leq 0,4$), nebo _____ ($\Delta X \geq 1,7$).
Pokud je rozdíl _____ atomů účastnících se vazby větší než _____,
hovoříme o vazbě _____.

Vaznost udává počet vazeb vytvořených prvkem ve sloučenině. Například vodík může být pouze _____, kyslík je dvojnásobný, dusík je _____ a uhlík je vždy _____.

Vazebný úhel je úhel, který svírají kovalentní vazby vycházející z centrálního atomu. Skutečný prostorový tvar molekul má vliv na jejich vlastnosti.

Typy modelů, které můžeme pro znázornění molekul používat, jsou _____, kalotové nebo _____.

Legenda:

barva	atom	barva	atom
červená		zelená	
bílá		žlutá	
černá		fialová	
modrá		šedá	

NÁZEV LÁTKY	MODEL MOLEKULY	STRUKTURNÍ VZORCE	MOLEKULOVÝ VZOREC	POLARITA MOLEKULY, POZNÁMKY

Obrázek mojí molekuly:

vymyšlená/skutečná

=> název:

Závěr: