	Kód: <i>Tematický celek chemie:</i> <i>Mikrocelek chemie:</i> <i>Tematický celek fyziky:</i> <i>Mikrocelek fyziky:</i> <i>Typ úlohy:</i> <i>Obtížnost:</i> <i>Časová náročnost:</i> <i>Interdisciplinarita:</i>	Ch3cF6b000000s3101z <i>Ch3 Částicové složení látek a chemické prvky</i> <i>Ch3c Chemické sloučeniny</i> <i>F6 Elektromagnetické a světelné děje</i> <i>F6b Elektrické a magnetické pole</i> <i>s Chemický rébus, šifra</i> <i>3</i> <i>10 minut</i> <i>chemie – fyzika</i>	<h1>克新闻</h1>
---	--	---	--------------

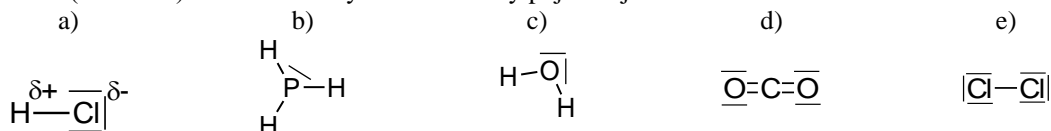
28. HADOVKA

Šifrovaná hadovka ukrývá obecný název zápisů následujících vzorců, který získáte jejím řešením, tj. přečtením chemické zprávy po řádcích.

R	N	Í	V	Z	O	R	E	C
U	T	K	U	R	T	S	Ý	V
E	L	E	K	T	R	O	N	O

Úkoly:

- 1) Naznačená schemata vyjadřují uspořádání valenčních elektronů (vazebných i nevazebných) v atomech prvků nebo molekulách sloučenin. Místo vzorců, jejichž obecný název je uveden v tajence hadovky, vytvořte molekulové (souhrnné) vzorce uvedených látek a látky pojmenujte.



- 2) a) Ve kterém vzorci v předchozím úkole jsou vyznačeny kladné a záporné parciální náboje?
b) Ve kterých vzorcích v předchozím úkole se vyskytují pouze jednoduché vazby?
c) U kterých vzorců v předchozím úkole byly použity vazby násobné?
- 3) Které základní částice obsahuje atom?
4) Které elementární částice nesou elektrický náboj?
5) Molekuly jedné z látek uvedených v úkolu 1 se k sobě navzájem poměrně silně elektrostaticky přitahují. O kterou látku se jedná? Vzájemné přitahování molekul schematicky vyznačte.