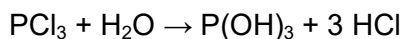
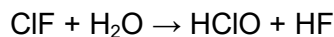


**Zadanie 21.****zadanie na dzień 21.01.2022 (piątek)**

Chlorowce tworzą kowalencyjne związki z większością pierwiastków niemetalicznych, włącznie z pozostałymi chlorowcami. Związki te są najczęściej substancjami cząsteczkowymi o stosunkowo niskich temperaturach topnienia i wrzenia. Wiele z tych substancji reaguje łatwo z wodą tworząc wodorek jednego pierwiastka i wodorotlenek drugiego.

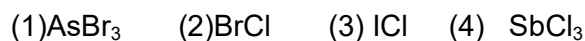
Na ogół w reakcjach tego rodzaju, bardziej elektroujemny pierwiastek łączy się z wodorem, a mniej elektroujemny z grupami wodorotlenowymi. Regułę tę ilustrują poniższe przykłady:



Na podstawie: Pauling Linus, Pauling Peter, Chemia, Wydawnictwo naukowe PWN, Warszawa 1997

**Zadanie 21.1.**

Na podstawie informacji wstępnej zapisz poniżej równania reakcji podanych niżej związków z wodą w formie cząsteczkowej.



(1)

.....

(2)

.....

(3)

.....

(4)

.....

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Chlorowce

Elektroujemność

Zapisywanie równań na podstawie opisu

Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie [www.chemiadomatury.pl](http://www.chemiadomatury.pl) 31.01.2022 r.