R	E	P
2	K	2
1	S	1
6	O	6
4	H	4

3. Hidróxido Cobáltico + Ácido Hiposelenioso → Hiposelenico cobáltico + Agua

$$2Co^{+3}_{1}(OH)^{-1}_{3} + 3H_2Se_1O_2 \rightarrow Co^{+3}_{2}(Se_1O_2)^{-2}_{3} + 6H_2O$$

R	E	P
2	Co	2
3	Se	3
12	O	12
12	H	12

4. Hidróxido Vanadioso + Ácido Germanioso → Germanito vanadioso + Agua

$$2V^{+3}_{1}(OH)^{-1}_{3} + 3H_2Ge_1O_2 \rightarrow V^{+3}_{2}(Ge_1O_2)^{-2}_{3} + 6H_2O$$

R	E	P
2	V	2
3	Ge	3
12	O	12
12	H	12

5. Hidróxido Mangánico + Ácido Fosfórico → Fosfato Mangánico + Agua

$$Mn^{+3}_{1}(OH)^{-1}_{3} + 3H_1P_1O_3 \rightarrow Mn^{+3}_{1}(P_1O_3)^{-1}_{3} + 3H_2O$$

R	E	P
1	Mn	1
3	P	3
12	O	12
6	H	6

LIVEWORKSHEETS