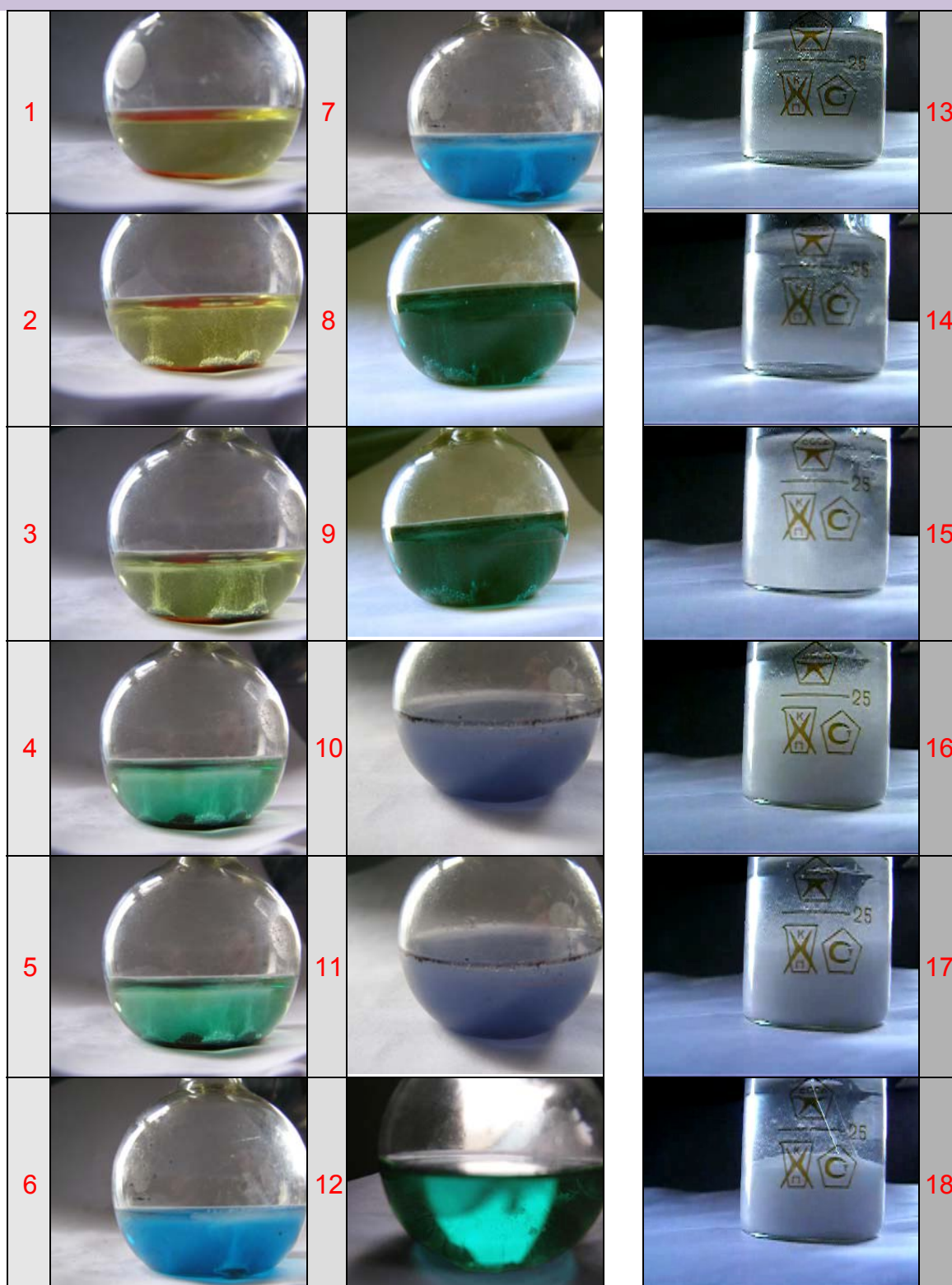


ХИМИЧЕСКИЕ ФОТОГРАФИИ



1-12 - Восстановление ванадата аммония водородом в момент выделения:
 1- раствор NH_4VO_3 (желтый) подкисленный HCl ,
 2, 3 - добавляем гранулы цинка, начинается выделение H_2 ,

4, 5 - образуется смесь VO^{2+} и $V(V)$ (зеленый раствор),
6, 7 - образуется чистый хлорид ванадила VO^{2+} (синий),
8, 9 - далее - $V(III)$ (зеленый),
10, 11 - ванадий восстанавливается до $V(II)$ (фиолетовый). Поскольку $V(II)$ легко окисляется кислородом воздуха, раствор при стоянии опять становится зеленым (12) - в результате образования $V(III)$.
13-18 - осаждение нитрата мочевины действием HNO_3 на крепкий раствор $(NH_2)_2CO$ (автор В.Н. Витер)



Гидротермальная бомба; Мурка изучает результаты гидротермального синтеза (автор В.Н. Витер)



Домашние опыты с NO_2 (автор Farmacet)



Кристаллы $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ (автор Farmacet)

"Химические водоросли".



Использованы соли: CuSO_4 , $\text{Co}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$

(автор В.Н. Витер)



Фотографии сайта chemportal.org.ua