

# Лекция 7

Лантаноиды в природе в минерале  
монацитовый песок смесь фосфатов, главным образом Се  
и примеси  $\text{ThO}_2$ ,  $\text{ZrO}_2$ ,  $\text{SiO}_2$

электролиз  
расплава.

$\text{EO}_3$

или в атмосфере  $\text{H}_2$  при  $800^\circ\text{C}$ .

Платиновые металлы. Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt.

платина описана 1752г, Rh и Pd открыты 1803г

Ir и Os - 1804, Ru - 1844

в природе самородки в основном Pt и побочные продукты при пер-ке никелевых руд

изделия: Pt - посуда в набор

Термопары

Катализаторы

Золото Au

кроме самородков

тенированные теллуристые минералы

канаверит ( $\text{AuTe}_2$ )

исторически Au 0,001% промывка.

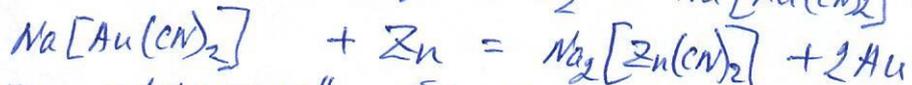
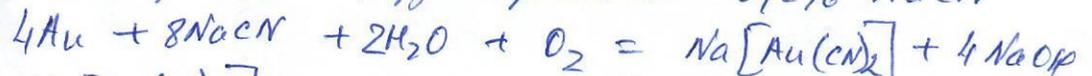
сейчас: 1) ртутным Au и Hg образуют амальгаму

$\text{AuHg}_2$ ,  $\text{Au}_2\text{Hg}$  и  $\text{Au}_3\text{Hg}$ .

предельная через замеску и пену  
возвр. в процессе

Твердую амальгаму перегоняют Hg летит  
а Au остается в кубках

2) цианидной. перед обработкой 0,2% NaCN



озонетка "аффинате" обр. горел. конц.  $\text{H}_2\text{SO}_4$

Серебро Ag

получают серебро-свинцо-цинковых руд.  
пример руда 15-20% Zn, 10-15% Pb и 0,15-0,25% Ag.  
также как Au вымыв. NaCN

Кобальт и никель

в природе  $\text{ES}$ ,  $\text{EAs}_2$ ,  $\text{EAsS}$

Пентландит ( $\text{FeS} \cdot \text{NiS}$ ) и кобальтин ( $\text{CoAsS}$ )

Ni-скелетный и сплавы Ni-Al

Co-скел.

Co-Al.