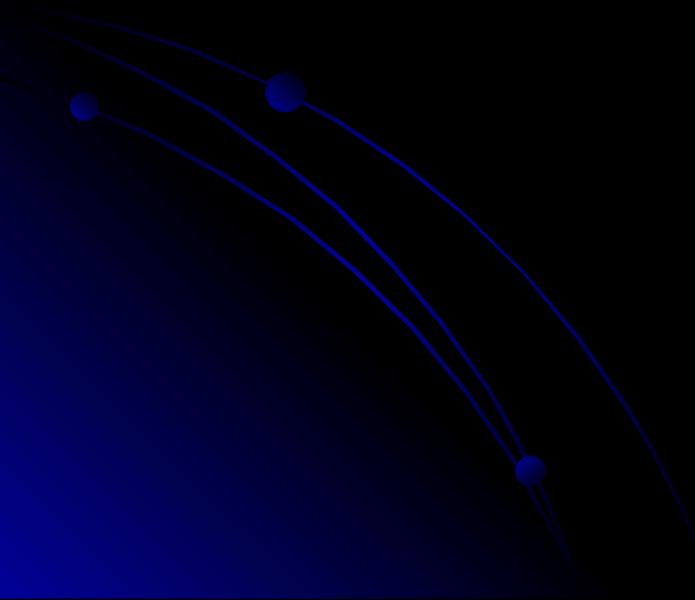


# Урок на тему: характеристика химического элемента (8 класс)

Зюба Оксана Юрьевна,  
учитель химии МОУ «Харьковская  
СОШ»

Старополтавского района  
Волгоградской области



## Связь с предыдущими уроками



## Взаимоконтроль и обсуждение результатов





ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86	87	88	89	90	91	92
---	---	---	---	---	---	---	---	---	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----



**МАРИННИ М**  
**II**  $113$   
 8 период III группа  
 А позитивна  
 $+113$   $n 168$   
**II**  $p 113$   $d 168$   
 $8e$   $8e$   $8e$   
**IV**  $113$   $168$   
 Металлоид

**Селенуит Se**  
 Атомный номер - 34  
 Период - 4  
 Группа - VIII  
 Локация - лобовая  
 Заряд ядра атома  $+34$   
 Число протонов - 34  
 Число нейтронов - 40  
 Число электронов - 34  
 Общее число электронов в  $Se^{2-}$  - 36  
 Число  $e^-$  на внешнем слое - 6  
 Обладает химическими свойствами

**Rc**  
 Натрий  
**ХАРНИИ**  
 8 ПЕРИОД  
 VIII группа  
 $118$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   
 А  $118$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   
 2e  $118$   
 Зарядный газ

**Al**  
 Алюминий  
 115  
 115  $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   
 115  $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   $20$   
 3e  $115$   
 Сильный восстановитель