

ТЕСТ 3.2 Часть 1 (1-16)

«Общая характеристика металлов главных подгрупп I-III групп в связи с их положением в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева и особенностями строения их атомов»

Калитина Тамара Михайловна
учитель химии, биологии,
экологии МБОУ СОШ №3 с.
Александров- Гай
Саратовской области

11
(профиль)
ЕГЭ

- А1. Укажите металл, который относится к электронному семейству d-элементов
- 1) Са 2) Тi 3) Al 4) Рb
-

- А2. Металлические свойства элементов в периоде ослабевают:
- 1) с увеличением заряда ядра и увеличением атомного радиуса
- 2) с увеличением заряда ядра и уменьшением атомного радиуса
- 3) с уменьшением заряда ядра и увеличением атомного радиуса
- 4) с уменьшением заряда ядра и уменьшением атомного радиуса

--	--

--	--

--	--

--	--



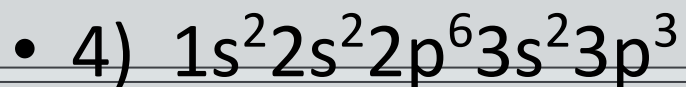
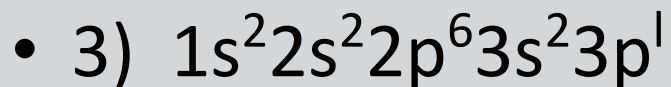
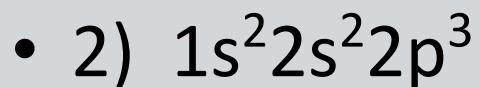
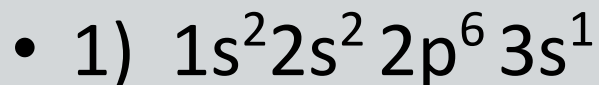
- А3. Металл (Me) образует оксид Me_2O . В невозбужденном состоянии атом металла имеет конфигурацию:
 - 1) ns^2np^1
 - 2) ns^2np^3
 - 3) ns^2np^2
 - 4) ns^1



- А4. Укажите металл, который нельзя получить в чистом виде из его оксида в становлении водородом:
- 1) вольфрам
- 2) железо
- 3) кальций
- 4) молибден
-

	<input checked="" type="radio"/>

• А5. Укажите электронную формулу алюминия:



	<input type="checkbox"/>
	<input type="checkbox"/>
	<input checked="" type="checkbox"/>
	<input type="checkbox"/>

- А6. Укажите расположение щелочных металлов в Периодической системе химических элементов:
- 1) главная подгруппа I группы
- 2) главная подгруппа III группы
- 3) I период
- 4) III период



- А7. В каком ряду расположены только щелочные металлы?
- 1) натрий, калий, кальций, магний
- 2) железо, цинк, никель, хром
- 3) магний, кальций, алюминий, бериллий
- 4) натрий, калий, рубидий, литий



• А8. Укажите ряд, в котором перечислены щелочноземельные металлы:

- 1) Li, Na, Ba
- 2) Ca, Sr, Ba
- 3) K, Fe, Cs
- 4) Na, Li, Al

	<input checked="" type="radio"/>
	<input type="radio"/>
	<input type="radio"/>

- А9. В ряду элементов Na, Mg, Al:
- 1) радиус атома увеличивается
- 2) электроотрицательность уменьшается
- 3) восстановительные свойства уменьшаются
- 4) число электронов на внешнем слое не изменяется

- **A10.** В ряду Be, Mg, Ca:
- 1) металлические свойства усиливаются
- 2) электроотрицательность увеличивается
- 3) радиусы атомов уменьшаются
- 4) металлические свойства ослабевают
-



- **AII.** Количество протонов у иона $A1^{3+}$ равно:
- 1) 10 2) 13 3) 27 4) 30

• **A12.** Укажите электронную конфигурацию калия:

- 1) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- 2) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
- 3) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
- 4) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

	<input type="checkbox"/>
	<input type="checkbox"/>
	<input checked="" type="checkbox"/>
	<input type="checkbox"/>

- **A13.** Название элемента, который не образует амфотерных соединений:
- 1) серебро
- 2) бериллий
- 3) цинк
- 4) алюминий



- **A14.** Щелочные металлы относятся к электронному семейству:
- 1) s-элементов
- 2) p-элементов
- 3) d-элементов
- 4) f-элементов



- **A15.** Укажите характеристику, которая одинакова для всех щелочноземельных металлов:
- 1) количество электронов в атоме
- 2) кислотный характер оксидов
- 3) валентность
- 4) количество энергетических уровней в атоме
-

• **A16.** Выберите ряд, в котором находятся формулы оксидов щелочных металлов

- 1) Na_2O , Al_2O_3 , Rb_2O , Cs_2O
- 2) Li_2O , KOH , K_2O , Na_2O
- 3) LiOH , KOH , K_2O , Na_2O
- 4) K_2O , Na_2O , Li_2O , Cs_2O

	<input type="checkbox"/>
	<input type="checkbox"/>
	<input type="checkbox"/>
	<input checked="" type="checkbox"/>

Анализ работы с тестом