

**Тест по теме: Периодический закон
(базовый уровень; Доронькин В.Н.)**

1. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента, которые в ПС находятся в одном периоде.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке убывания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления восстановительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии ионизации;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания кислотных свойств образуемых ими оксидов.

1) Li	2) N	3) P	4) B	5) Na
-------	------	------	------	-------

2. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента, которые в ПС находятся в одной группе.

- а) Расположите эти элементы в порядке убывания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке возрастания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии сродства к электрону;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания кислотных свойств образуемых ими гидроксидов.

1) N	2) As	3) F	4) Al	5) P
------	-------	------	-------	------

3. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента, которые в ПС находятся в одном периоде.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке убывания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления восстановительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии ионизации;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания кислотных свойств образуемых ими водородных соединений.

1) Li	2) N	3) F	4) Rb	5) Cl
-------	------	------	-------	-------

4. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента, которые в ПС находятся в одной группе.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке убывания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке ослабления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке ослабления энергии сродства к электрону;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания кислотных свойств водородных соединений.

1) O	2) S	3) C	4) Te	5) Si
------	------	------	-------	-------

5. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента, которые в ПС находятся в одном периоде.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке убывания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления восстановительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии ионизации;
- д) Расположите элементы в порядке уменьшения кислотных свойств образуемых ими гидроксидов.

1) Mg	2) Cl	3) Al	4) Br	5) Ca
-------	-------	-------	-------	-------

6. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента, которые в ПС находятся в одной группе.

- а) Расположите эти элементы в порядке убывания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке возрастания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии сродства к электрону;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания кислотных свойств их высших оксидов.

1) Ba	2) C	3) Si	4) Sr	5) Sn
-------	------	-------	-------	-------

7. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента , которые в ПС находятся в одном периоде.

- а) Расположите эти элементы в порядке убывания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке возрастания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке ослабления энергии ионизации;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания основных свойств образуемых ими оксидов.

1) S	2) N	3) Al	4) Te	5) P
------	------	-------	-------	------

8. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента , которые в ПС находятся в одной группе.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке возрастания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке ослабления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления металлических свойств;
- д) Расположите элементы в порядке уменьшения основных свойств образуемых ими гидроксидов.

1) K	2) S	3) Na	4) Se	5) Li
------	------	-------	-------	-------

9. Из указанных в ряду химических элементов, выберите три элемента , которые в ПС находятся в одном периоде.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке убывания металлических свойств;
- в) Расположите элементы в порядке усиления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии ионизации;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания основных свойств образуемых ими гидроксидов

1) K	2) S	3) As	4) Br	5) H
------	------	-------	-------	------

10. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента , которые в ПС находятся в одной группе.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке возрастания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления неметаллических свойств;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания кислотных свойств образуемых ими водородных соединений.

1) Ca	2) I	3) Br	4) K	5) F
-------	------	-------	------	------

11. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента , которые в ПС находятся в одном периоде.

- а) Расположите эти элементы в порядке возрастания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке убывания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления восстановительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии ионизации;
- д) Расположите элементы в порядке уменьшения кислотных свойств образуемых ими высших гидроксидов.

1) Al	2) Li	3) Mg	4) C	5) N
-------	-------	-------	------	------

12. Из указанных в ряду элементов, выберите три элемента , которые в ПС находятся в одной группе.

- а) Расположите эти элементы в порядке убывания атомного радиуса;
- б) Расположите элементы в порядке возрастания электроотрицательности;
- в) Расположите элементы в порядке усиления окислительных свойств;
- г) Расположите элементы в порядке усиления энергии сродства к электрону;
- д) Расположите элементы в порядке возрастания кислотных свойств

1) Bi	2) N	3) Br	4) P	5) Cl
-------	------	-------	------	-------