# Химия пəнінен 8-сынып қайталау тапсырмалары

# 1.Химиялық элементтердің периодтық кестесін қолдана отырып,3-ші периодта орналасқан сыртқы деңгейінде 3 электроны бар элементті атаңыз.

А) Na В) Al С) Mg Д)Si

# 2.Период номері.............санын көрсетеді.

# А) протон В) энергетикалық деңгей С)электрон Д) атом

# 3.Ең белсенді бейметалл

# А) N В)Cl С) F Д)P

# 4.Гелий атомында энергетикалық деңгей саны

# А) 1 В)2 С) 3 Д)4

# 5.F2 ,Cl2 ,O2 элементтеріндегі байланыс түрі

# А)Ковалентті полюсті В)Ковалентті полюссіз

# С)иондық Д) металдық

# 6. 5-период 7-топ негізгі топшада орналасқан элементті табыңдар

# А) I В) Tc С) Ru Д)Te

# 7.Ең қатты металл,онымен шыны кеседі

# А) Hg В) Fe С)Au Д) Cr

# 8.Элементпен оның табиғи ұяластары арасындағы сәйкестікті табыңдар

|  |  |
| --- | --- |
| Элемент | Элементтің табиғи ұяластары |
| 1.Натрий2.бром3.неон4.литий5.фтор6.калий7.гелий8.хлор9.аргон10.ксенон | А)ГалогенВ) сілтілік металлС) инертті газ |

# 9.Катиондар орналасқан қатарды көрсетіңіз.

# А) Mg2+ ,Al3+ ,N3-

# В) Cl- ,S2- , F-

# С)Al3+ ,Na+ ,Ca2+

Д)H+ ,Br- ,O 2-

10.Кремний,бор,алмаз,графиттің кристалдық торы қандай?

А) атомдық

В)молекулалық

С)иондық

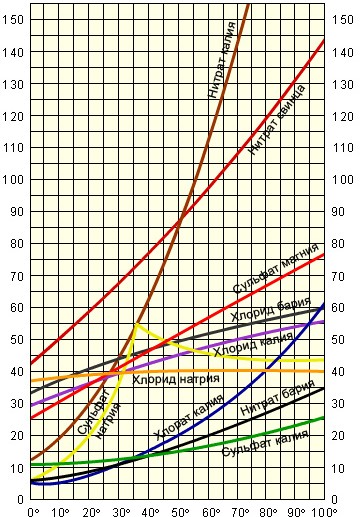
Д)металдық

11. Қосылыстардың формулалары мен байланыс типтері арасындағы сәйкестікті табыңдар.

|  |  |
| --- | --- |
| HCl | Коваленттік полюссіз |
| KCl | Ковалентті полюсті |
| F2 | Иондық |

12.Мольдік концентрацияның формуласы.

13. Массасы 5г ас тұзын 50г суда ерітті.Ерітіндідегі тұздың массалық үлесін есептеңдер

14.Суретте 100 г судағы әр түрлі тұздардың температураға қатысты ерігіштігі көрсетілген. Температураның артуына байланысты ***қорғасын нитратының (нитрат свинца)*** ерігіштігіне қорытынды жасаңыз.

15.Көлемі 500мл 0,1 М ерітіндіде қанша грамм натрий гидроксиді болады?

16. Кальций оксидіндегі элементтердің массалық қатынасын көрсетіңіз.

А) 5:2 В) 6:2 С) 7:5 Д) 4:1

17. а)химиялық элементтерді периодтық кестені қолдана отырып,3- периодта S элементтер санын табыңыз.

Б) 3-топтың А топшасындағы элементтердің сыртқы деңгейінде электрон саны

18.Берілген элементтерді кестеге толтыр K ,Al, F,Na ,N,P

|  |  |
| --- | --- |
| Металл | Бейметалл |
|  |  |