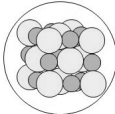




Одговарај со заокружување на буквата пред еден од понудените одговори. Секој точен одговор носи 2 поени. Секој погрешен одговор носи негативни 0,25 поени. Неодговорено прашање ќе се бодува со 0 поени. Пишување со молив, заокружување на два или повеќе одговори или прецртување на одговорот ќе се бодува со негативни 0,25 поени.

- Ана сакала да дознае дали ако сол се стави на мраз, тој побрзо ќе се стопи. Кое од следниве прашања треба Ана да го истражува?
 - Солта му помага на мразот да се стопи.
 - Мразот и солта се во цврста агрегатна состојба.
 - Како солта влијае врз процесот на топење на мразот?
 - Дали температурата влијае на процесот на топење на мразот?
- Гасниот притисок зависи од:
 - силата што ја создаваат судирите на честичките
 - површината на која дејствува силата
 - точно е и под А и под В
 - ништо од наведеното
- Тони треба да направи истражување во кое ќе испита неколку видови сламки за сок кои биле изработени од различни материјали (пластика, хартија, гума, восочна хартија). Требало да открие кој вид сламки е најфлексибилен. Како треба да постапи Тони?
 - да се напие од секоја од нив
 - да види како сламките се виткаат околу чаша
 - да ги повлече од двата краја истовремено
 - да закачи тег на секоја од нив
- Вистинска монета од 5 денари е потешка од пластична монета од 5 денари со исти димензии. Тоа е затоа што материјалот од кој е изработена вистинската монета е:
 - поцврст
 - помагнетен
 - погуст
 - пофлексибилен
- Најголем број од елементите во Таблицата на периодниот систем образуваат:
 - метали
 - неметали
 - течности
 - гасови
- Во која од наведените групи има само електрични спроводници?
 - алуминиум, бакар, стакло
 - сулфур, железо, бакар
 - бакар, алуминиум, сулфур
 - месинг, графит, алуминиум
- Во која група има само цврсти метали на собна температура?
 - алуминиум, магнезиум, натриум
 - железо, бром, месинг
 - јаглерод, олово, цинк
 - магнезиум, жива, бакар
- Што од наведеното е смеса?
 - смог
 - карпа
 - млеко
 - сè од наведеното
- Воздухот е смеса од гасовите:
 - водород, кислород и јаглерод диоксид
 - азот, водород и јаглерод диоксид
 - азот, кислород и јаглерод диоксид
 - азот, кислород и хлор
- Кои елементи се присутни во CoCO_3 ?
 - калциум, јаглерод и кислород
 - бакар, јаглерод и кислород
 - кислород, калциум и хлор
 - јаглерод, кобалт и кислород

11. Која супстанца е изградена од двоатомски молекули?
A. CO
 B. He
 C. и CO и He
 D. ниту CO ниту He
12. Кое од следниве тврдења е точно за атомите на еден елемент?
 A. тие се еднакви меѓу себе
B. тие се од ист вид
 C. тие се цврсти
 D. сè од наведеното
13. Хемиската формула на метан е CH_4 . Што од следново е точно?
A. Молекулата на метан содржи пет атоми.
 B. Атомот на метан содржи два елемента.
 C. Метанот содржи пет молекули.
 D. Молекулата на метан содржи пет елемента.
14. Кога два елемента образуваат соединение, хемискиот назив на тоа соединение може да завршува на:
 A. ат
 B. ит
C. ид
 D. ниту едно од наведените
15. Ознаката $2\text{H}_2\text{SO}_4$ означува дека во две молекули сулфурна киселина има:
 A. два атома водород, еден атом сулфур и четири атома кислород
 B. четири атома водород, еден атом сулфур и четири атома кислород
C. четири атома водород, два атома сулфур и осум атома кислород
 D. четири атома водород, еден атом сулфур и осум атома кислород
16. Следнава слика се однесува на:

 A. натриум
 B. хлор
C. натриум хлорид
 D. хлороводород
17. Горењето е:
 A. секогаш повратна промена
B. секогаш неповратна промена
 C. може да биде и повратна и неповратна промена
 D. не може да се класифицира ниту како повратна ниту како неповратна промена
18. Колку променливи се менуваат при едно истражување?
 A. 0
B. 1
 C. 2
 D. зависи од истражувањето
19. Бојата на магнезиумот е _____, а на неговиот оксид е _____.
 A. сребрено бела, сива
 B. сива, сребрено бела
C. сребрено бела, бела
 D. бела, сребрено бела
20. Продуктот што се образува при согорување на јаглерод на воздух е:
 A. бел прав
 B. црн прав
 C. просирна течност
D. безбоен гас
21. Металните карбонати реагираат со киселини, при што се ослободува гас. Овој гас се докажува со:
 A. запалено дрвце
 B. зажарено дрвце
C. варова вода
 D. филтерна хартија
22. Што од наведеното има алкални својства?
A. прашок за печиво
 B. ванилин шеќер
 C. пепси
 D. превриена вода

23. Кои од следниве својства се однесуваат на базите?

- i. ја менува бојата на лакмусот во сина
- ii. на допир е лигава
- iii. има киселкаст вкус
- iv. реагира со варовник

A. i и ii

B. i, ii и iv

C. ii и iv

D. ii и iii

24. pH на алкохолен оцет е околу:

A. 1

B. 5

C. 8

D. 13

25. При соединување на магнезиум и јод се образува:

A. магнезиум јодоводород

B. магнезиум јодат

C. магнезиум јодит

D. магнезиум јодид

Period	1	Group																18
1	1.00784 1 H																	4.00260 2 He
2	6.941 3 Li	9.01218 4 Be											10.81 5 B	12.011 6 C	14.0067 7 N	15.9994 8 O	18.9984 9 F	20.180 10 Ne
3	22.98977 11 Na	24.305 12 Mg											26.98154 13 Al	28.0855 14 Si	30.97376 15 P	32.065 16 S	35.453 17 Cl	39.948 18 Ar
4	39.0983 19 K	40.08 20 Ca	44.9559 21 Sc	47.867 22 Ti	50.9415 23 V	51.996 24 Cr	54.9380 25 Mn	55.845 26 Fe	58.9332 27 Co	58.9332 28 Ni	63.546 29 Cu	65.409 30 Zn	69.723 31 Ga	72.64 32 Ge	74.9216 33 As	78.96 34 Se	79.004 35 Br	83.798 36 Kr
5	85.4678 37 Rb	87.62 38 Sr	88.9058 39 Y	91.224 40 Zr	92.9064 41 Nb	95.94 42 Mo	98.906 43 Tc	101.07 44 Ru	102.906 45 Rh	106.42 46 Pd	107.868 47 Ag	112.41 48 Cd	114.818 49 In	118.71 50 Sn	121.760 51 Sb	127.60 52 Te	126.904 53 I	131.29 54 Xe
6	132.905 55 Cs	137.33 56 Ba	138.905 57 La	178.49 72 Hf	180.189 73 Ta	183.84 74 W	186.207 75 Re	190.23 76 Os	192.217 77 Ir	195.08 78 Pt	196.967 79 Au	200.59 80 Hg	204.383 81 Tl	207.2 82 Pb	208.980 83 Bi	(209) 84 Po	(210) 85 At	(222) 86 Rn
7	(223) 87 Fr	(226) 88 Ra	(227) 89 Ac	(261) 104 Rf	(262) 105 Db	(266) 106 Sg	(272) 107 Bh	(277) 108 Hs	(276) 109 Mt	(281) 110 Ds	(285) 111 Rg	(286) 112 Cn	(284) 113 Nh	(289) 114 Fl	(288) 115 Mc	(289) 116 Lv	(1) 117 Ts	(294) 118 Og