

Химический турнир

ХИМИЯ - ЭТО Я,

ХИМИЯ - ЖИЗНЬ МОЯ,

ХИМИЯ - БУДУЩЕЕ НАШЕ,

Нет жизни без тебя.



1 нче конкурс

Химик разминка.

1. Матдэлэрнең масса саклау законың кем ачкан?
2. Нинди кислота суда эреми?
3. Көчсез кислота хасил итүче сасы исле газ ничек атала?.
4. Фосфорның нинди аллотропик төрләре бар?

5. Ни өчен затлы газлар инерт булалар?.
6. Нинди неметалл тире авыруларын дэвалый торган мазь составына керэ?
7. Нинди элементның бер аллотропик төрөннән сарымсак исе килэ?
8. Диңгез кэбестәсе нинди химик элементка бай?
9. Нинди химик элемент житмәсә тешләрдә кариес башлана?
10. Эремәдәге сульфат ионнарын танып белү өчен нинди ионнар кулланыла?

2 нче конкурс.

Тәңгәл килү.

Карточкалар буенча химик
кушылмаларны аларның атамалары
белән парлаштыру.

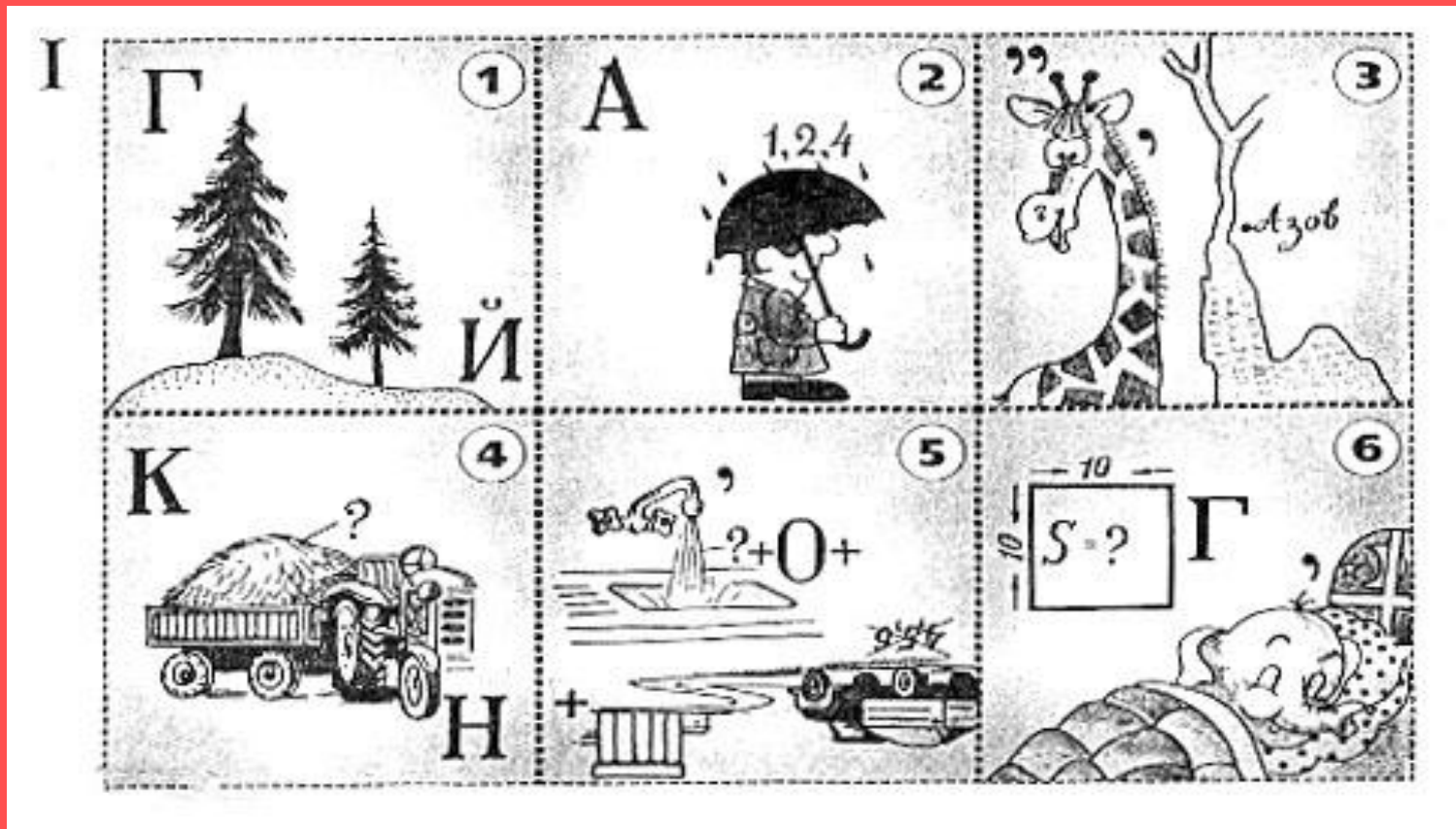


-
- **3.Химик кушылмаларны һәм аларның атамаларын парлап языгыз:**

- 1. Сөрөм газы. а) натрий бикарбонаты;
- 2. Каломель. б) кальций карбонаты;
- 3. Акбур. в) бакыр сульфаты;
- 4. Чэй содасы. г) натрий сульфаты;
- 5. Аш тозы. д) углерод (II) оксиды;
- 6. Бакыр купоросы е) аммоний хлориды;
- 7. Поташ. ж) кальций оксиды;
- 8. Глаубер тозы. ж) терекөмеш хлориды;
- 9. Нашатырь. з) натрий хлориды;
- 10. Сүндерелмәгән
- известь. и) калий
- карбонаты

3 нче конкурс

Ребусларны чишәргә.



4 нче конкурс

Кара ящикта нәрсә бар?

1. Элек бу металлдан эшлэнгән бизәнү әйберләре бик кыйммәт саналган. Мисыр пирамидаларыннан табылган алкалар, йөзекләр шушы металлдан ясалган булган. Бу нинди металл?
2. Бу металл табигатьтә иң күп очраучы. Халык хужалыгында аның күбрәк катнашмаларын кулланалар. Оксидлары һәм гидроксидлары амфотер үзлекле. Бу нинди металл?

5 нче конкур

Лаборатория.

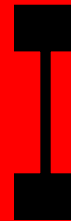
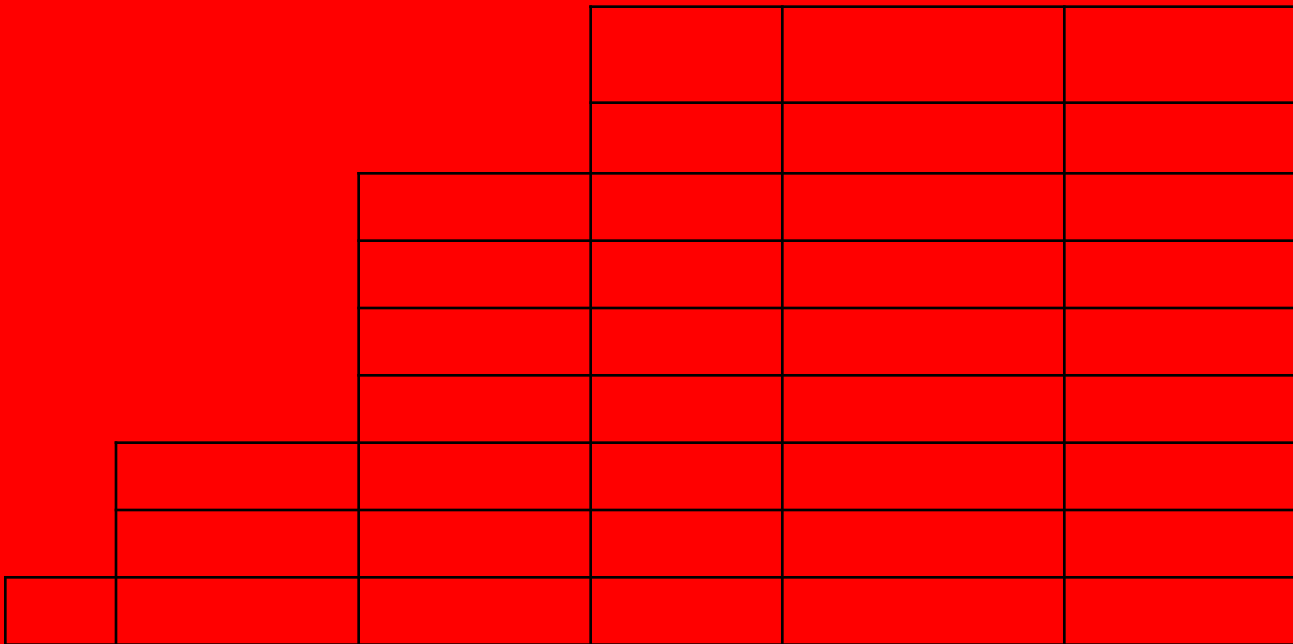
1. Кислород табу приборын жыярга,
куркынычсызлык
кагыйдэләре
белән таныштырырга.
2. Водород табу приборын жыярга,
куркынычсызлык
кагыйдэләре
белән таныштырырга.



6 нчы конкурс

Кроссвордны чишэргэ.

Горизонталь рэттэге буш шакмакларга “Н” хэрефенэ беткэн химик элементларның исемнэрен языгыз:




МОЛОДЦ

Ы

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ

www.calc.ru



Д.И. Менделеев
1834–1907

СИМВОЛ ЭЛЕМЕНТА: Rb
ПОРЯДКОВЫЙ НОМЕР: 37
НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА: РУБИДИЙ
ОТНОСИТЕЛЬНАЯ АТОМНАЯ МАССА: 85,468

РАСПРЕДЕЛЕНИЕ ЭЛЕКТРОНОВ ПО СЛОЯМ

- S-элементы
- P-элементы
- D-элементы
- F-элементы

Высшие оксиды: R₂O, RO, R₂O₃, RO₂, R₂O₅, RO₃, R₂O₇

ЛАНТАНОИДЫ

АКТИНОИДЫ

Периоды: 1, 2, 3, 4, 5, 6, 7

Группы: I, II, III, IV, V, VI, VII, VIII, IX, X, XI, XII, XIII, XIV, XV, XVI, XVII, XVIII, XIX, XX

Элементы: H, He, Li, Be, B, C, N, O, F, Ne, Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl, Ar, K, Ca, Sc, Ti, V, Cr, Mn, Fe, Co, Ni, Cu, Zn, Ga, Ge, As, Se, Br, Kr, Rb, Sr, Y, Zr, Nb, Mo, Tc, Ru, Rh, Pd, Ag, Cd, In, Sn, Sb, Te, I, Xe, Ba, La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu, Hf, Ta, W, Re, Os, Ir, Pt, Au, Hg, Tl, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr

Феррум находится в клетках крови, без аш два о нам не жить. Химию в школе изучают, чтобы ей жизнь посвятить.