

ÒÃÑÒÛ Í À Î ÑÒÀÒÎ × Í ÛÃ ÇÍ ÀÍ Èß Ì Î ÄËÑÖËÏ ÈËÍ ÀÌ ÈÀÒÃÄÐÛ "ÕËÌ Èß" ÑÃÓÍ Ñ

Òãño

äëÿ ï ðî äãðëè ï ñòàòî ÷ í Ûõ çí àí èé ï î õèì èè äëÿ ñòóããí ðî à
Òàèóéüòàòà ÈÝ è ÓÍ Î .

1. Èàèí à èç ï ðèããããáí í Ûõ í èæã ñí äãèí áí èé èì äãò í àçããáí èã ñóéüôèò í àòðèÿ?

$$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \qquad \qquad \qquad \text{Na}_2\text{SO}_3 \qquad \qquad \qquad \text{Na}_2\text{SO}_4$$

$$\text{Na}_2\text{S}$$
2. Ã èàèí ï ñéó÷ãã ï ðî èñóí àèò ðããéòèÿ ï áðàçí àáí èÿ ñí èè?

$$\text{K}_2\text{O} + \text{FeO} \qquad \qquad \qquad \text{HgO} + \text{CaO} \qquad \qquad \qquad \text{Na}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}_3 \qquad \qquad \text{P}_2\text{O}_5 +$$

$$\text{CO}_2$$
3. Î áúâì ðãáí Ûé 11,2 èçáí èì äãò:

$$14 \text{ á } \text{N}_2 \qquad \qquad \qquad 2 \text{ á } \text{H}_2 \qquad \qquad \qquad 8 \text{ á } \text{O}_2$$

$$17 \text{ á } \text{Cl}_2$$
4. Óèãæèòà ñèí èüèí í áéòðí í î á äãðã èçí ðî ï à áãðèÿ $^{138}_{56}\text{Ba}$

$$56 \qquad \qquad \qquad 82 \qquad \qquad \qquad 138$$

$$194$$
5. Í à ÿí áðããòè÷ãñèí ï óðí áí á ñ àèããáí Ûì èãáí ðî àÛì ÷èñèí ï , ðãáí Ûì 3, ï àèñèì àèüí ï ï ï æãò ðãñí ï èí æèòüñÿ ÿéãéòðí í î á:

$$2 \qquad \qquad \qquad 18 \qquad \qquad \qquad 32 \qquad \qquad \qquad 26$$
6. Èàèí é èç àèãðí èñèãí á ï ðî ÿáèÿãò í àèáí èãã ñèèüí Ûã ï ñí ï áí Ûã ñáí èñòãã?

$$\text{Be}(\text{OH})_2 \qquad \qquad \qquad \text{LiOH} \qquad \qquad \qquad \text{Mg}(\text{OH})_2 \qquad \qquad \qquad \text{NaOH}$$
7. Óèãæèòà áãÛãñòãã ñ ï ðãèì óÛãñòããáí í î èí í í Ûì ðèí ï ï ñãÿçè:

$$\text{Na}_2\text{O} \qquad \qquad \qquad \text{H}_2\text{O} \qquad \qquad \qquad \text{HCl}$$

$$\text{H}_2$$
8. Ãî ñèí èüèí ðàç óããèè÷èòñÿ ñèí ðî ñòü ï ðÿì ï é ðããéòèè $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ ï ðè óããèè÷áí èè äããéáí èÿ á 3 ðãçà?

$$9 \qquad \qquad \qquad 27 \qquad \qquad \qquad 18 \qquad \qquad \qquad \text{í á}$$

èçí áí èòñÿ
9. Äëÿ ðããéòèè: $\text{N}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2\text{NO}$ ï ðããéèüí Ûì ÿáèÿãòñÿ áÛðãæáí èã èí í ñòáí òÛ òèì è÷ãñèí áí ðãáí ï áãñèÿ:

$$K = \frac{[\text{N}_2] + [\text{O}_2]}{[2\text{NO}]}$$

$$K = \frac{[\text{NO}]^2}{[\text{N}_2] \cdot [\text{O}_2]}$$

$$K = \frac{[\text{N}_2] \cdot [\text{O}_2]}{[\text{NO}]^2}$$

$$K = \frac{[2\text{NO}]}{[\text{N}_2] \cdot [\text{O}_2]}$$

10. $\text{pH} = 7$ $[\text{H}^+] = 10^{-9}$ $[\text{OH}^-] = 10^{-9}$ $\text{pOH} = 10$

11. $\text{Cu}^{2+}, \text{Cl}^-$ $\text{Mg}^{2+}, \text{PO}_4^{3-}$ Na^+, OH^- $\text{K}^+, \text{S}^{2-}$

12. AlCl_3 Na_2SO_4 KNO_3 NaCl

13. $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$
 10 9 11 8

14. $\text{Mn} - \text{Sn}$ $\text{Mn} - \text{Ag}$ $\text{Mn} - \text{Fe}$ $\text{Mn} - \text{Au}$

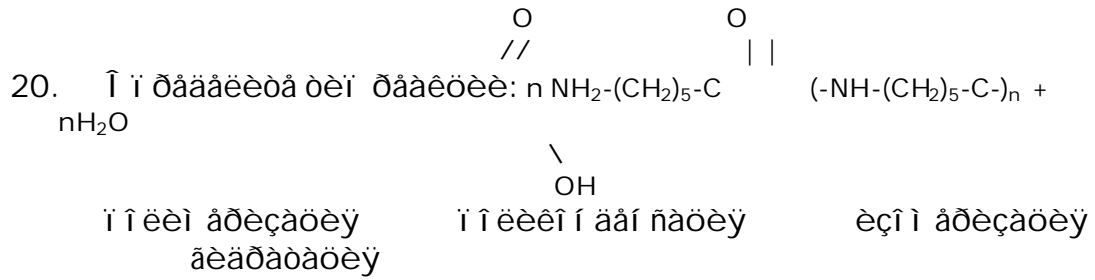
15. $\text{Cu} \text{ è } \text{SO}_4$ $\text{Cu} \text{ è } \text{O}_2$ $\text{H}_2 \text{ è } \text{O}_2$ $\text{H}_2 \text{ è } \text{SO}_4$

16. Zn Ni Sn Pb

17. $\text{Hg} + \text{HCl}$ $\text{Al} + \text{HCl}$ $\text{Au} + \text{H}_2\text{SO}_4$ (òàçà)
 $\text{Ag} + \text{HCl}$

18. 25% 50% 20% 40%

19. C Cr S P



Òàñò

**äëÿ ï ðí áàðèè ï ñòàðí ÷ í Ûõ çí àí èé ï ï ðèì èè è ì èèðí àéí èí àèè
áí áÛ äëÿ ñòóááí òí á Õàéóëüðàà Ì ÑÑ.**

1. Ì ðí çðà÷í ï ñòù áí áÛ ï ï ðáááëÿðò á
 $\frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} \quad \frac{1}{2} \text{O}_2 \quad \text{H}_2 \quad \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$
2. Áàèè÷èí à Ì ð äëÿ òðóáí ï ðàñòáí ðèì ï é ñí èè Ag_2S ï ï ðáááëÿàòñÿ
 áÛðàæáí èàì :
 $\text{Ì ð} = [\text{Ag}_2\text{S}] \quad \text{Ì ð} = \sqrt{[\text{Ag}_2\text{S}]} \quad \text{Ì ð} = [2\text{Ag}^+] \quad [\text{S}^{2-}] \quad \text{Ì ð} =$
 $[\text{Ag}^+]^2 \quad [\text{S}^{2-}]$
3. ÈèñèÛì ÿäëÿàòñÿ ðàñòáí ð, ó èí òí ðí áí :
 $\frac{1}{2} \text{H}_2 = \text{H} \quad \frac{1}{2} \text{O}_2 = \text{O} \quad [\text{H}^+] = 10^{-3} \text{ ï ï èü/è}$
 $[\text{OH}^-] = 10^{-7} \text{ ï ï èü/è}$
4. Áí áí Ûé ðàñòáí ð ñóéüÕààà àì ì ï ï èÿ á ï ðèñòòñòàèè èàèì óñà áóááò
 èì áòù òááò:
 $\text{ñèì èé} \quad \text{èðàñí Ûé} \quad \text{Òèì èáòì áÛé}$
 ááñòááòí Ûé
5. Ñòáí áí ü àèññí òèàòèè ï áí ï ï ñí ï áí ï é èèñèì òÛ á ðàñòáí ðá ñ
 èí ï óáí òðàòèèé 0,2 ì ï èü/è ðááí à 0,15. ðàññ÷èòàèòà ì àññó èí ï ï á
 áí áí ðí àà á ðàñòáí ðá ï áúáì ï ï 2 è:
 $6 \text{ á} \quad 0,6 \text{ á} \quad 0,06 \text{ á} \quad 60 \text{ á}$
6. Áàçàèðèèàòèèð áí áÛ ï ðí èçáí äÿò äëÿ óàèèáí èÿ èç í áá
 $\frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} \quad \frac{1}{2} \text{O}_2 \quad \text{H}_2 \quad \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$
 $\text{óáèáèèñèì áí áàçà} \quad \text{í àòì ááí ï Ûõ}$
 ì èèðí ï ðááí èçì ï á
7. Èí èè-òèòðí ì ï àçÛáááòñÿ:
 $\text{ï áúáá ñí ááðæáí èà ì èèðí áí á á 1 ñí}^3 \text{ áí áÛ}$
 $\text{ï àèì áí üøèé ï áúáì áí áÛ, á èí òí ðí ì ñí ááðæèòñÿ ï áí á}$
 $\text{èèøá÷í äÿ ï àèí ÷èà}$
 $\text{èí èè÷àñòáí èèøá÷í Ûõ ï àèí ÷áè á 1 è áí áÛ}$
 $\text{ï áúáá ñí ááðæáí èà ì èèðí áí á á 1 è áí áÛ}$

8. Áí áí Úá éí ééí èáí Úá ñèñòàì Ù òàðàèòàððèçòðòñý í àèè÷èáì
 í ðèì áñáé ñ ðàçì áðàì è ÷àñòèò:
 $10^{-5} - 10^{-7}$ ì $10^{-6} - 10^{-8}$ ì $10^{-7} - 10^{-9}$ ì $10^{-8} - 10^{-9}$ ì

9. Ñónì áí çèyì è í àçÚáàðòñý àèñì áðñì Úá ñèñòàì Ù, ñí ñòì ýÙèá èç
 æèáéí ñòè, á éí òì ðì é ðàñì ðáááéáí í
 òááðáí á ááÙáñòáí èáì áèüèè äðóáí é æèáéí ñòè
 í óçÚðüèè áàçà ñì áñü ááÙáñòá á ðàçèè÷í Ùò
 àáðááòì Ùò ñí ñòì ýí èyò

10. Í ðì ì Ùøéáí í Úá ñòì ÷í Úá áí äÙ ðóáí í áí ààðèòáèüí Ùò Òááðèè
 ñí ááðæàò:
 òì èñè÷í Úá í áí ðááí è÷áñèèá í ðèì áñè
 òì èñè÷í Úá í ðááí è÷áñèèá í ðèì áñè
 í áòì èñè÷í Úá í áí ðááí è÷áñèèá í ðèì áñè
 í áòì èñè÷í Úá í ðááí è÷áñèèá í ðèì áñè

11. Í ðì óáí òí í á ñí ááðæáí èá "àèòèáí í áí òéí ðà" á NH₂Cl
 ñí ñòàáèyáò:
 138% 34,5% 0% 69%

12. Êí èè÷áñòááí í í í áÙóð æáñòéí ñòü áí äÙ ðàññ÷èòÙáàðò ì í
 òí ðì óéá
 $\hat{A}E = \bar{N}a^{2+} + Mg^{2+}$ $\hat{A}E = (\bar{N}a + \bar{l} g)/22,4$
 $\hat{A}E = [\bar{N}a^{2+}] + [Mg^{2+}]$ $\hat{A}E = [Ca^{2+}]/20,04 +$
 $[Mg^{2+}]/12,16$

13. Í í áéí Ùáí èá ááÙáñòáà í í ááðóí í ñòí Ùì ñéí áì äðóáí áí
 ááÙáñòáà á ðáçóèüòàòá ááí ñàì í í ðì èçáí èüí í áí í áðáóí áà èç
 í áúáì à àèñì áðñì í é ñðááÙ í àçÚáááðñý
 ááñì ðáòèy ááñì ðáòèy àèòóóçèy
 óáì í ñí ðáòèy

14. Í ðè ðàñòáí ðáí èè òéí ðì áí áí ðì áà í áúáì í ì 20 è (í .ó.) á áí áá
 í áúáì í ì 200 ì è í í èó÷áí ðàñòáí ð ñ ì àññì áí é áí èáé ááÙáñòáà
 àèáðèáà:
 9% 20% 14% 18%

15. Í èèñèyáì í ñòü áí äÙ òàðàèòàððèçòðòñý ááèè÷èí í é:
 Áí Ê Õí Ê Í ÁÊ ðí

16. Í áèáðáí í àòì óð (í í ñòì ýí í óð) æáñòéí ñòü áí äÙ ì í áéí í
 óñòðáí èòü:
 èèí ý÷áí èáì áí áááéáí èáì ñí äÙ, òí ñòáòì á

è äðóáèð ááùáñðá
 í áðááí ðéí é èçááñòùþ äí áááéáí èáì èáðáí í í áúð
 èèñéí ò

17. Ñí í áúáñðáí í ðááí èçì í á, í ñí í ááí í í á í á í áí þáí í é í í èúçá,
 éí ááá ááá áèää ñí çáàþò äðóá äðóáó áèääí í ðèýðí óþ ñðááó äèý
 ðaçàèðèý, í àçùáááðñý:
 ñèì áéí ç ì áðááéí ç í äðaçèðèçì
 áí ðèáéí ç

18. Á èá-áñðáá àèéóì óèýðì ðà ýí áðáèè á èèáðèáð ì èèðí í ðááí èçì í á
 í áðaçóþòñý ì í èáéóéù:
 ÁÓÓ ÁÁÓ ÐÍ Ê ÁÍ Ê

19. Ðaçááéáí èá ñì áñè ðááðáúð ì áèéí çáðí èñòúð ááùáñðá í á
 í ñí í ááí èè ðaçèè÷í í é ñì à÷èáááì í ñèè éí ì í í í áí ðí á í àçùáááðñý:
 í ðí ñáèääí èá äèñðèèèýðèý ýèñððáèèèý
 òéí ðáèèý

20. Áàèðáðèè, èì áþùèá øàðí àèáí óþ òí ðí ó, í àçùááþòñý:
 áèáðèí í ú éí èèè ñí èðèèèù
 ñí èðí óáðù

Òáño

äèý í ðí ááðèè í ñòáðí ÷ í úð çí áí èé í í áááááí èþ á ðáí ðèþ
ðáðí í éí áè÷áñèèð í ðí óáññí á
äèý ñðóááí ðí á ðàéóéùðáðà ÓÍ Í

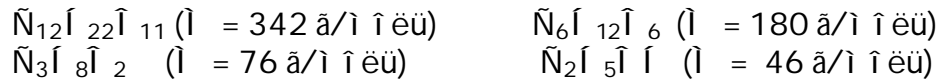
1. Í áéáèðá í øéáí ÷ í í á óááðæääí èá. Ê ðèì è÷áñèè ñáí éñóááí
 ááùáñðáá í ðí í ñýð:
 áçàèì í ááéñðáèá ñ èèñéí ðáì è ýèáèððí í ðí áí áí í ñòù
 èçì áí áí èá óááðà í ðè í ááðáááí èè áí ðáí èá

2. Êí èè÷áñðáí ááùáñðáá – ýðí :
 í í ðèèý ááùáñðáá, èçì áðáí í àý á ì í èýð ÷èñéí
 ñððóéðóðí úð ááéí èð, ðááí í á 6 · 10²³
 ì áññá ááùáñðáá í áááñèá ááùáñðáá

3. Éáéí é éí ì í èáèñí úé èí í í áðaçóáðñý í ðè áçàèì í ááéñðáèè ááóð
 ñí èáé CrCl₃ + 3KCl:
 [KCl₆]³⁻ [K₃(CrCl₆)]³⁺ [CrCl₆]³⁻
 [Cr(K₃Cl)]³⁺

4. Í áðaçáð ðóáù ñí ááðæèð 80% Fe₂O₃. Ì áññí áàý áí èý æáèçà á ðóáá
 ðááí à
 28 % 42 % 56 % 70 %

5. 10% aī aī ūé ðañoāī ð eaēī aī aāūāñoāā èèī èò ī ðè aī eāā aūnī eī é òāī ī āðàðóðā



6. ×eñoūī è í açūāàþò aāūāñoāā, eī oī ðūā:

ī áeāāþò ī ī nōī ýī í ūī è nāī éñoāāī è
 í áeüçý ī aī aðóæèòü ī ī à ì èēðī nēī ī ī ðaçí ī ðī aī ūā ÷añoèòū
 nī nōī ýò èç ì ī eāeóē ī aī ī aī áeāā
 í ā nī aāðæàð ī ðèì āñáé

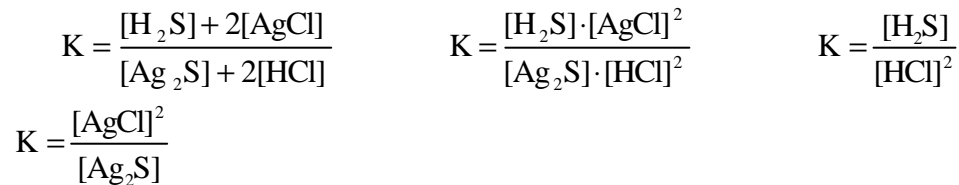
7. Í ðè nāī ðaī èè 1 ā ì aāī èý aūāāèèēī nŭ 25 eĀæ òāī eī òū. Í à
 ī nī ī aāī èè ýòèð aāī í ūō ì ī eýðī àý òāī eī òà ī áðaçī aāī èý ī eñeāā
 ī aāī èý (eĀæ/ī ī ēū) ðaāī à:

600 1000 1200 2000

8. Í oñoàeāāī eā ī ðeī aī ýþò ī ðè ðaçāāeāī èè nī āñáé, āñèè
 eī ì ī í í aī òū ī áeāāþò:

ðaçèè÷í í é ī eī oī ī nōüþ ðaçèè÷í í é ðañoāī ðeī ī nōüþ
 ðaçèè÷í í é ī eðāñēī é ðaçèè÷í ūī àāðāàðóí ūī
 nī nōī ýī eāī

9. Äëý ðāàeöèè Ag₂S_(e) + 2HCl_(a) = H₂S_(a) + 2AgCl_(e) ī ðāàèëüī ūī
 ýaëýàðñý aūðæāī eā eī í nōāī òū òeī è÷āñēī aī ðaāī ī aāñey:



10. Ääer èöáé èçì áðāī èý nēī ðī nòè ðāàeöèè ì ī æāð áūòū:

ì ī ēū/ē÷ ì ī ēū/÷ ā/ì ī ēū·ñ
 ì /ì ī ēū·÷

11. Êī eēī eāī ūā nēñoāī ū ī ðeè÷àþòñý ī ò eñðeī í ūō ðañoāī ðī á:

eī í öāī ððàòèáé ī eī oī ī nōüþ
 ðaçì áðāī è ÷añoèò ðañoāī ðaī í ī aī aāūāñoāā nī ī nī aāī è
 ī ðeāī òī áeāī èý

12. Āū÷eñeèðā ðí 0,0005 ì ðañoāī ðā H₂SO₄

3,3 -3,3 3 4,3

13. Êèeāý èç óeàçāī í ūō nī eāé àààð ūāēī ÷í óþ ðāàeöèèþ nðāāū çà
 n÷āò áeāðī èèçà:

Na₂CO₃ AlCl₃ (NH₄)₂SO₄
 KNO₃

ÒÃÑÒ ÆËß Í ÐÎ ÃÃÐËË Î ÑÒÃÒÎ ×Í ÛÕÇÍ ÃÍ ÈË ÑÒÓÃÃÍ ÕÎ Ã Î Î
ÃËÑÕËÎ ÈËÍ Ã 1

«ËÎ Í ÕÃÎ ÕËË ÑÎ ÃÐÃÎ ÃÍ Í Î ÃÎ ÃÑÒÃÑÒÃÎ ÇÍ ÃÍ Èß»

Ããðí í Ñ

- èãðëëëí áÙá çããçãÙ í î ðãããëáí í î é ýðëí ñòë
- æëðãëë í áí í é èç í áëãñðãé äðãáí áé Ãðãóëë
- ýëáì áí òãðí Ñã ÷ãñðëòÙ, ó÷ãñðãóðÙèã á ñëëúí Ñõ áçãëí í äãéñðãëýò

Ãí æëí æëý

- ñõí ãñðãí òí æãããñðãáí í Ñõ í áúãëòí á
- ðãçëë÷èã òí æãããñðãáí í Ñõ í áúãëòí á
- ñõí ãñðãí í ðõí æãããñðãáí í Ñõ í áúãëòí á á èãëí î -èëáí í òí î øáí èë

Ãí í èãëýòëý

- èñ÷ãçí í ááí èã í ñí í áí í í èãããðÙèò èããé;
- èñ÷ãçí í ááí èã ýëáì áí òãðí Ñõ ÷ãñðëò;
- í ðããðãÙáí èã í áí èò Õóí äáì áí òãëúí Ñõ ÷ãñðëò á äðóãèã

Ãññëí èëýòëý

- í æëí í èáí èã òáí í Ñõ áóí äã
- í æëí í èáí èã ýí áðãëë
- í æëí í èáí èã æëí î ãññÙ

Ãëí ñòãðã

- í áëãñðõ ðãñí ðí ñòðãí áí èý áëðõñí á á ñòðãòí ñòãðã
- í áëãñðõ ðãñí ðí ñòðãí áí èý æëçí è í à Çãì èã
- ÷ãñðõ ñóøè

Ãí çí í

- í î ðí äã áÙì èðããðÙèò æëáí òí Ñõ, çãí ãñáí í Ñõ á «Ëðãñí óð èí èãó»;
- áí çãóãèðãëü èí Õãëòëí í í í é áí èãçí è;
- ýëáì áí òãðí äý ÷ãñðëòã.

Ããðí í í èý

- ì óçÙèãëúí Ñé èí ñòðõí áí ò;
- ñí ðãçì áðí í ñòù ÷ãñðãé òãëí áí ;
- óí èããðñãëúí í á áçãëí í äãéñðãèã í áæãó èðãáÙì è æëãì è Õèçè÷ãñëí é í äããðëë.

Ããì áòÙ

- í î èí áÙá í ðãáí Ñ í ðëò;
- í î èí áÙá èëãðëë í ðãáí èçì à;
- äãëí èòÙ í ãñëããñðãáí í í é èí Õí ðí áòëë.

Ãáí áðëèã

- í áóèã í çãëí í áò ýáí èðòëë æëáí áí î èðã;
- í áóèã í çãëí í áò í ãñëããñðãáí í í ñòë è èçì áí ÷èáí ñòë í ðãáí èçì í á;
- í áóèã í çãëí í áò î óðãòëë.

Ãî î áí ñòãç

- í áí í ðí áí í ñòù í ãñëããñðãáí í í é í ñí í áÙ í ðãáí èçì à;
- ñí í ñí áí í ñòù í áóí æëòñý áãç áí áÙ æëòãëúí í á áðãì ý í ðë èçì áí áí èë æëí àì è÷ãñëëò òñëí æëé áí áøí ááí î èðã;
- ñí áí èóí í í ñòù í ðëñí í ñí áëòãëúí Ñõ ðããëòëé í ðãáí èçì à æëáí òí í áí è ÷ãëí áãèã, í áí ðããèáí í Ñõ í à ñí ððãí áí èã æëí àì è÷ãñëí áí ñí ñòí ýí èý ááí áí óððãí í áé ñðããÙ.

Ãëññëí äòëý

- ðãñí äã ñëí æí Ñõ í ðãáí è÷ãñëëò áãÙãñðã á í ðãáí èçì á;
- í áðãóí á ýí áðãèë óí í ðýáí ÷áí í í áí äãèæãáí èý á ýí áðãèð òáí ðë÷ãñëí áí äãèæãáí èý;
- í ðëëí í áí èã áí èí , áí çí èèããðÙèò í ðë èò ðãñí ðí ñòðãí áí èë á í áí áí í ðí áí Ñõ ñðãããð.

Æeāī ā āāŪāñōāī

- āāŪāñōāī , eç ēī ōī ōī āī ī āđāçī āāī Ū æeāŪā ī đāāī eçī Ū
- ñī āī ēōī ī ī ñōū æeāŪō ī đāāī eçī ī ā çā eñēēþ÷āī eāī ÷āēī āā÷āñōāā
- ñī āī ēōī ī ī ñōū đāñōāī eē ē æeāī ōī Ūō, āēēþ÷āy ÷āēī āā÷āñōāī

Ēāđāđōēy

- đāāī ī āāñī ī ā ñī ñōī yī eā çāī ī ī ē ēī đŪ ē ī āī ōēē;
- đāñī ī ēī æāī eā yeāī āī ōī ā ōāēī āī ā ī ī đyāeā ī ō āŪñōāāī ē ī eçøāī ō;
- ī đī ōāññ āŪæeāī ēy ē āī ñī đī eçāāāāī ēy ī đāāī eçī ī ā, ī æeāī eāā ī đēñī ī ñī æeāī ī Ūō ē ōñēī æeyī ñđāāŪ.

Ēī āāđēāī ō

- Ōōī āāī āī ōāēūī āy ēī ī ñōāī ōā;
- ī ī eāçāōāēū ñōāī āī ē ā ōđāāī āī eē Yēī øōāēī ā;
- āāēē÷ēī ā, ī ñōāþŪāyñy ī āēçī āī ī ī ē ī đē ōāō eēē ēī Ūō ī đāī āđāçī āāī ēyō.

Ēī ōāđī đāōāōēy

- đāçŪāāēī āī eā ōāēī āī ī ā ī ōāāēūī Ūā ÷āñđē;
- eñōī ēēī āāī eā ñī Ūñēā eāēī ē-eēāī çī āēī āī ē ñēñōāī Ū;
- ī đāāđāŪāī eā āđī ī ī ā ē ī ī eāēōē ā ēī ī Ū.

Ēī ōāāđāōēy

- đāçŪyñī āī eā ñī Ūñēā eāēī ē-eēāī çī āēī āī ē ñēñōāī Ū
- ī āúāāēī āī eā ā ōāēī ā eāēēō-eēāī ÷āñōāē
- ī āēī āēī āī ñōū ñāī eñōā ī āúāēōī ā ī ī āñāī ī āī đāāēāī ēyī

Ēēāāđī āđēēā

- eñēōññōāī ī ī ēūçī āāī ēy ēī ī ī ūþōāđī ī ;
- eñēōññōāī ñī çāāī ēy ōī đāāēyþŪēō ī đī āđāī ī ;
- ī āōēā ī ā ī āŪēō ī đēī ōēī āō ōī đāāēāī ēy ā ī āøēī āō, æeāŪō ī đāāī eçī āō ē ī āŪāñōāā.

Ēāāđē

- çāōē, eçāāāāāī Ūē āī āđēēāī ñēēī ē āī đī ī āī ē
- āñōāđī eā ī æēŪō đāçī āđī ā
- ōāī đāōē÷āñēē āŪ÷ēñēāī ī āy yeāī āī ōāđī āy ÷āñōēōā ñ āđī āī Ūī yeāēōđē÷āñēēī çāđyāī ī

Ēēī ī

- āēī āñōēy āāēī āñēēō ōāđāī ī ī ā;
- đyā ī ī ēī ēāī eē, ī āúāāēī āī ī Ūō ā ī āōēī çī ōþ ñōđōēōđō;
- đyā ī ī ēī ēāī eē ī āñēāāñōāāī ī ī ī āī ī đī āī Ūō ī ī đī ī ēī ā ī āī ī ē ī ñī āē, ī āđāçōþŪēōñy ā đāçōēūōāōā āāñī ī ēī āī āī đāçī ī ī æāī ēy.

Ēāī ōī ī Ū

- āđōī ī ā ī đāāī ē÷āñēēō āāŪāñōā, āōī āyŪēō ā ñī ñōāā āñāō æeāŪō eēāōī ē;
- ÷āñōēōŪ āāđōī āē ōāāđāī ē ī āī ēī ÷ēē Çāī eē, đāñī ī eāāāþŪāēñy ī ā ī āī ōēē;
- ī āēāī eāā eāāēēā yeāī āī ōāđī Ūā ÷āñōēōŪ.

Ī āđāāī eēçī

- ī āī āī eāāē;
- ī āī āī āāŪāñōā;
- ī āī āī āāī āā.

Ī ōāōēy

- āī āçāī ī ī ā ī çāđāī eā;
- āī āçāī ī ī ā eçī āī āī eā ī āñēāāñōāāī ī Ūō ñōđōēōđō;
- ñī çāāī eā ī ī đī ī ēī ā ī ñī āē ā đāçōēūōāōā āāñī ī ēī āī āī đāçī ī ī æāī ēy.

Ī āō÷ī āy đāāī ēþōēy

- ñī āī ā đōēī āī āñōāā Āeāāāī eē ī āōē
- ñī āī ā ī āō÷ī ī āī đōēī āī æēōāēy ēōđñī āī ē eēē āēī ēī ī ī ī ē đāāī ōŪ
- ñī āī ā ī āō÷ī ī ē eāđōēī Ū ī eđā

Ī āēđī ī

- ñēī ōāōē÷āñēāy ōēāī ū;
- ÷āñōēōā, āōī āyŪāy ā ñī ñōāā yāđā;
- ī āđāī āy eēāōēā.

Ī āēōđēī ī

- ÷āñōēōā, āōī āyŪāy ā yāđī eēāōēē;

- ÷añòèòà, àðàùàðùàÿñý àí èðóá ÿàðà àòí ì à;
- ÷añòèòà, àòí àÿùàÿ á ñí ñòàá ÿàðà àòí ì à.

Í áéòðí í

- í ððèòàðáèúí í çàðÿæáí í àÿ ÷añòèòà, àðàùàðùàÿñý àí èðóá ÿàðà àòí ì à
- í í èí æèðáèúí í çàðÿæáí í àÿ ÷añòèòà, àðàùàðùàÿñý àí èðóá ÿàðà àòí ì à
- í áéòðáèúí àÿ ÷añòèòà, àòí àÿùàÿ á ñí ñòàá ÿàðà àòí ì à

Í ðí ðí í

- í ððèòàðáèúí í çàðÿæáí í àÿ ÷añòèòà, àðàùàðùàÿñý àí èðóá ÿàðà àòí ì à
- í í èí æèðáèúí í çàðÿæáí í àÿ ÷añòèòà, àòí àÿùàÿ á ñí ñòàá ÿàðà àòí ì à
- í áéòðáèúí àÿ ÷añòèòà, àòí àÿùàÿ á ñí ñòàá ÿàðà àòí ì à

Ýéáéòðí í

- í ððèòàðáèúí í çàðÿæáí í àÿ ÷añòèòà, àðàùàðùàÿñý àí èðóá ÿàðà àòí ì à
- í í èí æèðáèúí í çàðÿæáí í àÿ ÷añòèòà, àðàùàðùàÿñý àí èðóá ÿàðà àòí ì à
- í áéòðáèúí àÿ ÷añòèòà, àòí àÿùàÿ á ñí ñòàá ÿàðà àòí ì à

Ñèí áðáàðèèà

- òáí ðèÿ í àèí í èáí èÿ ýí áðáèè
- òáí ðèÿ ðàññáÿí èÿ ýí áðáèè
- òáí ðèÿ ñàì í í ðáàí èçàòèè

Óí ðí í

- éàáí ò áðáàèðàòèí í í í áí í í èÿ
- éàáí ò ÿéáéòðí ì ááí èòí í áí í í èÿ
- éàáí ò èí ñí è÷áñèí áí í í èÿ

Ýéí èí àèÿ

- í áí à èç Óí ðí áàèæáí èÿ á í ðèðí áà è í áùáñòáá
- í áóèà í àçàèí í í ðí í øáí èÿð æèáùò í ðááí èçí í á ñ í èðóæàðùáé ñðááí é
- í áóèà í çááðÿçí áí èè í èðóæàðùáé ñðááí

Ýí ððí í èÿ

- óóí èòèÿ, ðaðáèòáððèçòðùàÿ èí èè÷áñòáí ýí áðáèè, í áí áòí àèí í á àèÿ
- í í æáðèèááí èÿ ÿè÷ í èòù;
- óóí èòèÿ, ðaðáèòáððèçòðùàÿ ÷áñòó áí óòðáí í áé ýí áðáèè çàì èí óóí é ñèñòáí ù, èí òí ðáÿ í á í í æáð áùòù í ðáí áðáçí ááí à á ì áòáí è÷áñèóð ðááí ðó;
- óóí èòèÿ, ðaðáèòáððèçòðùàÿ çàððáòù óí ñòááí í í é ýí áðáèè í á ñí ááðøáí èá í ðèðùòèÿ èèè èçí áðáòáí èÿ.

ÒÃÑÒ ÄËΒ Ì ÐÏ ÄÃÐËÈ Ì ÑÒÃÏ ×Í ÙÕÇÍ ÄÍ ÈÉ ÑÒÓÃÄÍ ÕÏ Ä Ì Ï
ÄËÑÕËÏ ÈËÍ Ä 2

«ÈÏ Í ÕÄÏ ÕÈÈ ÑÏ ÄÐÄÏ ÄÍ Í Ï ÄÏ ÄÑÒÄÑÒÄÏ ÇÍ ÄÍ ÈΒ»

1. Í áóèà – ÿòí áùñøàÿ òí ðí à ÷áèí áá÷áñèèð çí áí èé è
áàæí áéøàÿ ñí ñòàáèÿðùàÿ æèçí è í áùáñòáá
áàæí áéøèé ÿéáí áí ò ì àðáðèèèúí í áí
áéàáí í í èó÷èÿ èðááé
áàæí áéøèé ÿéáí áí ò áóóí áí í é èóèùðóðù
2. Äñòáñòáí çí áí èá – ñí áí èóí í í ñòù í áóè
í í ðèðí áá
í æèáí ðí ùõ
í ÷áèí ááèá
3. Óí ðí àèèçí ááí í ùá ÿçùèè èì áðò ñèááóðùèá í áóèè
ì àðáì àðèèà, òèí èÿ, ááí áðáòèÿ
ì àðáì àðèèà, èñòí ðèÿ, áèí èí àèÿ
áñòðí í í ì èÿ, ì ñèòí èí àèÿ, èóèùðóðí èí àèÿ

4. Í î çí àí èà – ì ðî öãññ ì ðèî áðãðáí èÿ çí àí èé, êî òî ðûé
 î ñóû ãñòãÿãðñÿ ì î ñðããñðãî ì
 î ðãàí î á ÷ óãñòã è ðãçóî à
 ðãçóî à è èí òóèöèè
 î ðãàí î á ÷ óãñòã, ðãçóî à è èí òóèöèè
5. Êèãññè÷ãñèãÿ Õî ðî óèèðîí àèà Í áðèí àè÷ãñèí ãî çàèí í à
 Ä.Ë. Ì áí äãèããã: «Ñáí éñòãã ÿèáí áí òî á, à ì î òî ì ó è
 ñáí éñòãã î áðãçîí ãáí í Õõ èì è ì ðî ñòûõ è ñèí æí Õõ
 áãû ãñòã í àðî äÿòñÿ á ì áðèí àè÷ãñèí é çããèñèì î ñòè î ò
 àðî ì í Õõ áãñî á
 àðî ì í Õõ òáí èí áì èí ñòãé
 àãðããàðîí î ãî ñî ñòî ÿí èÿ
6. Ê Õóí äàì áí òàèüí Õî Õèçè÷ãñèè êî í òàí òàì
 î òî î ñÿòñÿ:
 ì î ñòî ÿí í àÿ Ì èàí èà, ñèí ðî ñòü ñããòã à á àèéóóí á,
 çãðÿ ÿèãèèðîí í à
 óñèí ðãí èã ñèèû òÿæãñòè, ì ãññã ÿèãèèðîí í à,
 çãðÿ ÿèãèèðîí í à
 ñèí ðî ñòü çãóéà, ì î ñòî ÿí í àÿ òÿáí òáí èÿ, áãñî èð òî ì é
 í óèü òáí ì áðãòóðó
7. Êçó÷áí èáí áèèÿí èÿ òèçè÷ãñèèõ ò àèòî ðî á êî ñî î ñã í à áñã æèáí á
 í à í àø áé ì èáí áòã çáí èì àèñÿ
 Ä.Ë. Ì áí äãèããã
 Ä.Ë. ×èæããñèèé
 ×. Äãðãèí
8. Õãóí î áãç – ÿòî áûçãáí í î á ÷ áèí áãèí ì áí çããèñòãèà í à
 èèòî ñòãðó
 ì ðèðî äó á öãèí ì
 èçî áí áí èã èèè àòã ì èáí áòû
9. Ñàì î î ðããí èçãòèÿ – ñî ì ñî áí î ñòü ì àòãðèè è
 ñàì î óñèí æí áí èð è
 ñî çããí èð áí èãã òî î ðÿáí ÷ áí í Õõ ñòðóéèòóð á
 òî áã ÿáí èðèèè
 ñàì î ñî òðáí áí èð
 ñàì î òî è÷òî æáí èð
10. Í áûáí áó÷í Õã ì àðî áû òáí ðãòè÷ãñèí ãî ì î çí àí èÿ

âëëþ÷àþò

í àáëþääí èå, ýëñí àðèì áí ò, èçì áðáí èå

áí àèèç, ñèí òåç, áí àèí àèþ, ì î äääèðí àáí èå

11. àáñòðååðí àáí èå, èääåèèçàöèþ, òí ðì àèèçàöèþ, äääóéöèþ, èí áóéöèþ

12. Ê òí ðì àì ðåçðåøáí èý ì ðí áéåì í Ûò ñèòóàöèé ì òí î ñýòñý

ýëñí àðèì áí ò, äèñéóññèý, î òèðúòèå

ðàöèí í àèèçàöèý, èçí áðåðáí èå, î òèðúòèå

òáí ð÷åñòáí, èçí áðåðáí èå, èí òóéöèý

13. Õáí îí áí ðóññèí é í áóèè çåëþ÷ääòñý á òí ì, ÷òí ðóññèèåå ò÷áí Ûå, àññèì èèèðóý ááðí ì áéñèí á ì Ûøéáí èå, í à ñàì îí äåå

î èåçàèèñü ñååòí ÷àì è í áóèè, çà÷åñòóþ í áí î áòí ðèì Ûå î òèðúòèý èí òí ðúò áúí äääèè èç î òèðúòèé ááðí ì áéñèí é í áó÷í î é øèí èú

èì áèè øèðí èí áì èðí áí á ì ðèçí áí èå

èì áèè øèðí èí áì ðèçí áí èå à ñòðáí àò Áí ñòí èå

14. Í áí î ðàì à çåéí í à ñí òðáí áí èý ýí áðåèè ì î çåí èýåò ì î í ýòü, ÷òí áñòáñòáí çí áí èå áóáóúääí áñòü

ñí çåáí èå áá÷í î áí äåèääòåý

óñòáí î áéáí èå ñåýçè ì áæåó ýí òðí ì èåé è ì àéñèì àèüí î ì î èåçí î é ðåáí òí é

î òèðúòèå ðåçèè÷í î áí ðí äå ýéåèääéáí òí á ì áæåó òí ðì àì è ýí áðåèè

15. Â èñòí ðèè áñòáñòáí çí áí èý í áó÷í Ûå ì ðåáñòååéáí èý î á óñòðí éñòåå ì èðí çåáí èý î ððåæáí Ûå:

ì áðáí èñòè÷åñèí é èàðòèí á ì èðå Í üþòí í à, ñí áðáí áí í í é èåáí òí áí -ì áðáí è÷åñèí é òáí ðèè ñòðí áí èý àòí ì à, èí ñí î èí àè÷åñèè è èòåò

ääí òáí òðè÷åñèí é ñèñòáí á Í òí èáí áý-Âðèñòí òåýý, ðåèèèè çí Ûò ó÷áí èýò, èääáí äåò ðåçèè÷í Ûò í àðí áí á

ääí òáí òðè÷åñèí é ñèñòáí á Í òí èáí áý-Âðèñòí òåýý, äåèèè òáí òðè÷åñèí é ñèñòáí á Êí ì áðí èèå, ì áðáí èñòè÷åñèí é èàðòèí á ì èðå Í üþòí í à, òáí ðèè ì òí î ñèòåèüí î ñòè Ýéí øðáéí à

16. Â áñòáñòáí çí áí èè áúääéýþò òðè óðí áí ý á ñòðóéòóðí î é î ðåáí èçàöèè ì èðå:

ì èèðí ì èð, ì àèðí ì èð èì äääì èð

í èàí àòû, àèèèèèèèèè, ì àòàãàèàèèèèèè
 ýèàí áí òàđí ùá ÷ àñòèöû, ì îéàéöéû, ì àèđí î áúáèòû
 17. Ā ñòđóéòóđí î é îđãáí èçàöèè ì èđà áúääëýþò 4
 î ní î áí ùò (Óóí ààì áí òàèúí ùò) òèì à áçàèì î äáéñòáèé:
 Òèçè÷ àñéî á, òèì è÷ àñéî á, ýéàèòđí ñòàòè÷ àñéî á, ñèèû
 òýáí òáí èý
 āđãàèòàòèì í í á, ñèèúí î á (ýääđí î á), ñèàáí á,
 ýéàèòđí ì àáí èòí î á
 đààèî àèòèáí ùá î đããđàùáí èý, ñèèû î đèòýæáí èý è
 î òàèèèèááí èý, òèì è÷ àñéàý ñáyçù, òáí èî áúá èî èáááí èý
 18. Àèî í èèà èçò÷ àãò
 Òèçè÷ àñéèà çàéî í ù è ñí î ñí áú óí đãáéáí èý á æèáúò è
 í áæèáúò î đãáí èçì àò
 áí àèî àèþ ì áæäó ýèàí áí òàì è áèî ñòáđû è òáóí è÷ àñéèì è
 ñđããñòáàì è, èî òì đúá ñòđí ýòñý ì î áí àèî àèè ñ æèáúì è
 î đãáí èçì àì è
 í àñéääñòááí í î ñòù è èçì áí ÷ èáí ñòù î đãáí èçì î á
 19. Áí èüøí é áèèää á đàçàèòèá òáí đèè ñòđí áí èý àòí ì à
 áí àñèè:
 Äáí î éđèò, Đ. Áí éèü, Ì . Ā. Ēî ì î í î ñí á
 Ā. Đáí òááí , Ì . Òàđàääé, Ä. Ē. Ì áí äáèääá
 Ý. Đãçáđôî đä, Í . Áí đ, Ēóè äá Āđí éèü, Ý. Ø đãäèí äãđ
 20. Í î î ñòáđà – ýòí
 í î áí á èà÷ àñòááí í î á ñí ñòí ýí èá áèî ñòáđû,
 èî í òđí èèđóáì î á đàçòí í î é äáyòáèúí î ñòùþ ÷ áèî ááèà
 í î ááy í àèññèääí ááí í àý î áí èî ÷ èà Çáì èè
 í î ááy î áèàñòù í àó÷ í î é äáyòáèúí î ñòè