



ສາທາລະນະລັດ ປະຊາທິປະໄຕ ປະຊາຊົນລາວ

ສັນຕິພາບ ເອກະລາດ ປະຊາທິປະໄຕ ເອກະພາບ ວັດທະນະຖາວອນ

-----000-----



ກະຊວງສຶກສາທິການ ແລະ ກິລາ

ຫົວບົດສອບເສັງຈົບຊັ້ນມັດທະຍົມສຶກສາຕອນປາຍ(ມ.7)

ວິຊາ: ເຄມີສາດ

ສົກຮຽນ 2014-2015

ເວລາ 90 ນາທີ

ຄໍາແນະນຳ: ໃຫ້ນັກຮຽນເລືອກເອົາຄໍາຕອບຖືກຕ້ອງທີ່ສຸດພຽງຂໍ້ດຽວແລ້ວຂຽນຂໍ້ (ກ), (ຂ), (ຄ) ຫຼື (ງ)  
ຕາມທີ່ເລືອກໄດ້ໃສ່ເຈ້ຍຄໍາຕອບ.

- ການປ່ຽນແປງພາວະຈາກທາດແຫຼວເປັນທາດແຂງເອີ້ນວ່າແນວໃດ?
 

(ກ) ການແຂງຕົວ.      (ຂ) ການລະເຫີດ.      (ຄ) ການຄວບແໜ້ນ.      (ງ) ການຫຼອມແຫຼວ.
- ອະນຸພາກພື້ນຖານຂອງອາໂຕມ ປະກອບມີຫຍັງແດ່?
 

(ກ) ໂມເລກຸນ, ໂປຣຕົງ, ອີອົງ.      (ຂ) ໂມເລກຸນ, ໂປຣຕົງ, ເນີຕຣົງ.  
(ຄ) ອີອົງ, ໂມເລກຸນ, ເອເລັກຕຣົງ.      (ງ) ເອເລັກຕຣົງ, ໂປຣຕົງ, ເນີຕຣົງ.
- « ເມື່ອອີໂດຣແຊນລວມຕົວກັບອົກຊີແຊນແລ້ວເກີດເປັນນໍ້າ, ອັດຕາສ່ວນທາງດ້ານມວນສານຂອງອີໂດຣແຊນຕໍ່ກັບອົກຊີແຊນເທົ່າກັບ 1 : 8 ສະເໝີ ບໍ່ວ່າຈະປຸງແຕ່ງດ້ວຍວິທີໃດກໍ່ຕາມ » ຂໍ້ມູນດັ່ງກ່າວເປັນໄປຕາມກົດເກນໃດ?
 

(ກ) ກົດເກນຂອງເກລູຍຊັກ.      (ຂ) ກົດເກນຮັກສາມວນສານ.  
(ຄ) ກົດເກນອັດຕາສ່ວນຄົງທີ່.      (ງ) ກົດເກນອັດຕາສ່ວນພະຫຸຄູນ.
- ໃນປັດຈຸບັນນັກວິທະຍາສາດໄດ້ນຳໃຊ້ ອີໂຊໂຕບຂອງທາດມູນໃດ ເປັນທາດມູນມາດຖານ ໃນການປຸງບທຽບມວນສານອາໂຕມ?
 

(ກ) ອີໂຊໂຕບຂອງ  $^{12}\text{N}$ .      (ຂ) ອີໂຊໂຕບຂອງ  $^{14}\text{N}$ .      (ຄ) ອີໂຊໂຕບຂອງ  $^{12}\text{C}$ .      (ງ) ອີໂຊໂຕບຂອງ  $^{14}\text{C}$ .
- ນໍ້າຟິດຢູ່ອຸນຫະພູມ  $100^{\circ}\text{C}$  ຖ້າປ່ຽນເປັນອົງສາຟາເຣັນຮາຍ ( $^{\circ}\text{F}$ ) ຈະເປັນເທົ່າໃດ?
 

(ກ)  $121^{\circ}\text{F}$ .      (ຂ)  $122^{\circ}\text{F}$ .      (ຄ)  $212^{\circ}\text{F}$ .      (ງ)  $221^{\circ}\text{F}$ .
- ພັນທະດຽວແມ່ນພັນທະແນວໃດ?
 

(ກ) ພັນທະທີ່ເກີດຈາກການໃຊ້ເອເລັກຕຣົງຄ່າເຄມີຮ່ວມກັນ 1 ຄູ່.  
(ຂ) ພັນທະທີ່ເກີດຈາກການໃຊ້ເອເລັກຕຣົງຄ່າເຄມີຮ່ວມກັນ 2 ຄູ່.  
(ຄ) ພັນທະທີ່ເກີດຈາກການໃຊ້ເອເລັກຕຣົງຄ່າເຄມີຮ່ວມກັນ 3 ຄູ່.  
(ງ) ພັນທະທີ່ເກີດຈາກການໃຊ້ເອເລັກຕຣົງຄູ່ໂດດດ່ຽວຮ່ວມກັນ 1 ຄູ່.
- ທາດ X ມີຄ່າອົກຊີດາຊົງເທົ່າ +2, ອົກຊີດຂອງທາດ X ບໍ່ລະລາຍໃນນໍ້າ ແລະ ມີລັກສະນະອໍາໄພແຕ່ ຂໍ້ໃດແມ່ນທາດ X?
 

(ກ) Be.      (ຂ) Mg.      (ຄ) Ca.      (ງ) Ba.

8. ທາດອາຫານຫຼັກທີ່ຈຳເປັນຕໍ່ການຈະເລີນເຕີບໂຕຂອງພືດແມ່ນທາດໃດ?
- (ກ) ຟັສຟໍຣັດ, ການຊີອອມ, ກາລີ. (ຂ) ມາດ, ມັງການ, ມາເຍຊີອອມ.  
 (ຄ) ນີໂຕຣແຊນ, ຟັສຟໍຣັດ, ກາລີ. (ງ) ການຊີອອມ, ນີໂຕຣແຊນ, ມາດ.
9. ລັງສີອາລຟາປະກອບດ້ວຍອະນຸພາກຊະນິດໃດແດ່? ແຕ່ລະຊະນິດມີຈຳນວນເທົ່າໃດ?
- (ກ) ເອເລັກຕຣົງ. (ຂ) 2 ໂປຣຕົງ ແລະ 1 ເນີຕຣົງ.  
 (ຄ) 1 ໂປຣຕົງ ແລະ 1 ເນີຕຣົງ. (ງ) 2 ໂປຣຕົງ ແລະ 2 ເນີຕຣົງ.
10. ຂໍ້ໃດລຸ່ມນີ້ ມີຈຳນວນເອເລັກຕຣົງ ຫຼາຍກວ່າ ເນີຕຣົງ?
- (ກ)  ${}_{12}^{25}X^{2+}$ . (ຂ)  ${}_{13}^{26}Y$ . (ຄ)  ${}_{33}^{75}Z^{3-}$ . (ງ)  ${}_{16}^{33}E^{2-}$ .
11. ເມື່ອໃຫ້ກາສ  $N_2$  ປະຕິກິລິຍາ ກັບ  $H_2$  ໄດ້ກາສ ອາໂມນີອັກ ( $NH_3$ ). ອັດຕາສ່ວນທາງດ້ານບໍລິມາດຂອງທາດປະຕິພັນ ແລະ ທາດຜະລິດຕະພັນ ຕາມລຳດັບ ແມ່ນຂໍ້ໃດ?
- (ກ) 1 : 3 : 2. (ຂ) 3 : 2 : 1. (ຄ) 2 : 3 : 1. (ງ) 1 : 2 : 3.
12. ສູດເຄມີຂອງທາດປະສົມລະຫວ່າງ  ${}_{15}X$  ແລະ  ${}_{20}Y$  ລຸ່ມນີ້ ຂໍ້ໃດຖືກຕ້ອງ?
- (ກ)  $X_2Y_5$ . (ຂ)  $X_2Y_3$ . (ຄ)  $Y_5X_2$ . (ງ)  $Y_3X_2$ .
13. ຈາກສົມຜົນປະຕິກິລິຍາຕໍ່ໄປນີ້:  $Pb + PbO_2 + 2H_2SO_4 \longrightarrow ? + ?$  ຜະລິດຕະພັນທີ່ໄດ້ແມ່ນຂໍ້ໃດ?
- (ກ)  $PbSO_4 + O_2$ . (ຂ)  $2PbSO_4 + CO_2$ . (ຄ)  $2PbSO_4 + 2H_2O$ . (ງ)  $(NH_4)_2SO_4 + H_2O$ .
14. ທາດປະສົມແບບອີອົງເກີດຂຶ້ນຈາກການລວມຕົວຂອງທາດໃນຈຸໃດ ກັບ ຈຸໃດ?
- (ກ) ຈຸ IA ແລະ VIIA. (ຂ) ຈຸ VIA ແລະ VA. (ຄ) ຈຸ IVA ແລະ VIA. (ງ) ຈຸ IVA ແລະ VIIA.
15. ຂໍ້ໃດເປັນການຄາຍພະລັງງານ?
- (ກ)  $C(s) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g)$ . (ຂ)  $C_2H_2(g) \longrightarrow 2C(g) + 2H(g)$ .  
 (ຄ)  $2HCl(g) \longrightarrow H_2(g) + Cl_2(g)$ . (ງ)  $CH_4(g) \longrightarrow C(g) + 4H(g)$ .
16. ທາດສົມມຸດ Y ມີການແຈກຢາຍເອເລັກຕຣົງ 2, 8, 8, 6 ມີ 27 ເນີຕຣົງ ຈະມີມວນສານອາໂຕມເທົ່າໃດ?
- (ກ) 24. (ຂ) 27. (ຄ) 51. (ງ) 55.
17. ທາດ X ແລະ Y ມີເລກອາໂຕມຕາມລຳດັບແມ່ນ 4 ແລະ 5 ທາດ X ແລະ Y ແມ່ນທາດຢູ່ຈຸໃດຕາມລຳດັບ?
- (ກ) 2 ແລະ 7. (ຂ) 4 ແລະ 7. (ຄ) 8 ແລະ 5. (ງ) 2 ແລະ 3.
18. ທາດໃນຂໍ້ໃດມີທັງພັນທະອີອົງ ແລະ ພັນທະໂກວາລັງ?
- (ກ)  $H_2O$ . (ຂ)  $CO_2$ . (ຄ)  $C_2H_5Cl$ . (ງ)  $NaOH$ .
19. ກາສຊະນິດໃດຕໍ່ໄປນີ້ແຜ່ຜ່ານໄດ້ໄວກວ່າໝູ່? (ກຳນົດໃຫ້: H = 1 ; C = 12 ; N = 14 ; O = 16 ; S = 32)
- (ກ)  $CO_2$ . (ຂ)  $CH_4$ . (ຄ)  $NH_3$ . (ງ)  $H_2S$ .
20. ຂໍ້ຄວາມໃດຕໍ່ໄປນີ້ ບໍ່ຖືກຕ້ອງ?
- (ກ) ທາດລະລາຍແມ່ນທາດບິນເນື້ອດຽວ.  
 (ຂ) ທາດລະລາຍຕ້ອງເປັນທາດແຫຼວເທົ່ານັ້ນ.  
 (ຄ) ທາດລະລາຍປະກອບດ້ວຍທາດຖືກລະລາຍ ແລະ ທາດພາລະລາຍ.  
 (ງ) ຄວາມເຂັ້ມຂຸ້ນຂອງທາດລະລາຍເປັນຄ່າທີ່ບອກປະລິມານຂອງທາດຖືກລະລາຍຢູ່ໃນຕົວລະລາຍ.

21. ທາດລະລາຍ NaOH ເຂັ້ມ 0,1M ຈຳນວນ 50 mL ມີເທົ່າໃດໂມລ?  
 (ກ) 0,005. (ຂ) 0,05. (ຄ) 0,5. (ງ) 0,2.
22. ກາສຊະນິດໜຶ່ງ ຫັກ 0,32 g ມີບໍລິມາດ 224 cm<sup>3</sup> ທີ່ເງື່ອນໄຂມາດຕະຖານ; ກາສຊະນິດນີ້ ມີມວນສານໂມເລກຸນເທົ່າໃດ?  
 (ກ) 16. (ຂ) 17. (ຄ) 32. (ງ) 44.
23. ຮີດັດຂອງເຊີກ (II) ຊຸມພັດມີສູດ FeSO<sub>4</sub>·nH<sub>2</sub>O ເມື່ອນຳທາດປະສົມນີ້ 27,8 g ມາວິເຄາະ ເຫັນວ່າ ປະກອບມີນ້ຳ 12,6 g. ຈົ່ງຊອກຫາຄ່າຂອງ n ໃນຮີດັດດັ່ງກ່າວນີ້. (ກຳນົດໃຫ້: H = 1; O = 16; S = 32; Fe = 56)  
 (ກ) 5. (ຂ) 7. (ຄ) 10. (ງ) 15.
24. ຈາກສົມຜົນປະຕິກິລິຍາຕໍ່ໄປນີ້:  $a \text{Fe}^{2+} + b \text{MnO}_4^- + c \text{H}^+ \longrightarrow d \text{Fe}^{3+} + e \text{Mn}^{2+} + f \text{H}_2\text{O}$   
 ຜົນບວກ a, b, c, d, e ແລະ f ມີຄ່າເທົ່າໃດ?  
 (ກ) 22. (ຂ) 23. (ຄ) 24. (ງ) 25.
25. ເມື່ອນຳເອົາ ໂລຫະການຊີອອມ 2 g ທຳປະຕິກິລິຍາ ກັບ ອາຊິດກູນິດຮິກ (HCl) ທີ່ມີຄວາມເຂັ້ມຊຸ້ມ 2 mol/dm<sup>3</sup> ຈຳນວນ 250 cm<sup>3</sup> ເຫັນວ່າມີກາສ ຮີໂດຣແຊນເກີດຂຶ້ນ ດັ່ງສົມຜົນປະຕິກິລິຍາຕໍ່ໄປນີ້:  
 $\text{Ca(s)} + 2 \text{HCl(aq)} \longrightarrow \text{CaCl}_2\text{(aq)} + \text{H}_2\text{(g)}$  (ກຳນົດໃຫ້ H = 1; Cl = 35,5; Ca = 40)  
 ບໍລິມາດຂອງກາສຮີໂດຣແຊນທີ່ເກີດຂຶ້ນໃນເງື່ອນໄຂມາດຕະຖານ (STP) ມີເທົ່າໃດ dm<sup>3</sup>?  
 (ກ) 0,56. (ຂ) 1,12. (ຄ) 2,24. (ງ) 22,4.
26. ອີອົງ XO<sub>4</sub><sup>2-</sup> ມີຈຳນວນເອເລັກຕຣົງເທົ່າ 50 ຖາມວ່າທາດ X ຢູ່ຈຸໂຕ, ຮອບວຽນໃດຂອງຕາຕະລາງທາດມູນ?  
 (ກຳນົດສັນຍາລັກນິວເຄຼຍ <sup>16</sup>O)  
 (ກ) ຈຸທີ່ 6 ຮອບວຽນ 3. (ຂ) ຈຸທີ່ 8 ຮອບວຽນ 3.  
 (ຄ) ຈຸທີ່ 4 ຮອບວຽນ 3. (ງ) ຈຸທີ່ 6 ຮອບວຽນ 4.
27. ທາດໃນຂໍ້ໃດທີ່ທຸກທາດສາມາດເກີດພັນທະຮີໂດຣແຊນໄດ້?  
 (ກ) NH<sub>3</sub>; H<sub>2</sub>O; HF. (ຂ) HF; NO<sub>2</sub>; H<sub>2</sub>O. (ຄ) NH<sub>3</sub>; H<sub>2</sub>O; CH<sub>3</sub>F. (ງ) CH<sub>3</sub>OH; HF; H<sub>2</sub>S
28. ກາສ ປະລິມານໜຶ່ງ ມີບໍລິມາດ 600 mL ຢູ່ 27°C. ຖ້າຢູ່ອຸນຫະພູມ 57°C ບໍລິມາດ ຂອງກາສດັ່ງກ່າວຈະມີເທົ່າໃດ mL ໂດຍຮັກສາຄວາມດັນໃຫ້ຄົງທີ່?  
 (ກ) 320. (ຂ) 347. (ຄ) 560. (ງ) 660.
29. ຖ້າໃຊ້ KOH 5,6 g ລະລາຍໃນນ້ຳຈົນມີບໍລິມາດ 500 mL ຈະໄດ້ທາດລະລາຍທີ່ມີຄວາມເຂັ້ມຊຸ້ມເທົ່າໃດ N?  
 (ກຳນົດໃຫ້ H = 1; O = 16; K = 39)  
 (ກ) 0,002 N. (ຂ) 0,02 N. (ຄ) 0,2 N. (ງ) 2 N.
30. ຈົ່ງຊອກຫາຈຸດພັດຂອງທາດລະລາຍທີ່ເກີດຈາກການລະລາຍ C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> 36 g ໃນນ້ຳ 100 g.  
 (ກຳນົດໃຫ້ K<sub>b</sub> ນ້ຳ = 0,50 °C/m, T<sub>b</sub>(H<sub>2</sub>O) = 100°C ແລະ M(C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>) = 180 g/mol)  
 (ກ) 99. (ຂ) 100,1. (ຄ) 101. (ງ) 102.

ຄະນະກຳມະການອອກທົດບົດ

❖ ຄຳຕອບ ວິຊາ: ເຄມີສາດ, ຊັ້ນມັດທະຍົມສຶກສາຕອນປາຍ(ມ.7)

ຂໍ້	ຄຳຕອບ	ຄະແນນ		ຂໍ້	ຄຳຕອບ	ຄະແນນ
1	(ກ)	1		16	(ຄ)	1
2	(ງ)	1		17	(ງ)	1
3	(ຄ)	1		18	(ງ)	1
4	(ຄ)	1		19	(ຂ)	1
5	(ຄ)	1		20	(ຂ)	1
6	(ກ)	1		21	(ກ)	1
7	(ກ)	1		22	(ຄ)	1
8	(ຄ)	1		23	(ຂ)	1
9	(ງ)	1		24	(ຄ)	1
10	(ງ)	1		25	(ຂ)	1
11	(ກ)	1		26	(ກ)	1
12	(ງ)	1		27	(ກ)	1
13	(ຄ)	1		28	(ງ)	1
14	(ກ)	1		29	(ຄ)	1
15	(ກ)	1		30	(ຄ)	1