

ಕರ್ನಾಟಕಸರ್ಕಾರ

ಸಾರ್ವಜನಿಕಶಿಕ್ಷಣಇಲಾಖೆ

ಉಪನಿರ್ದೇಶಕರ ಕಛೇರಿ, ಧಾರವಾಡ ಹಾಗೂ ಕ್ಷೇತ್ರಶಿಕ್ಷಣಾಧಿಕಾರಿಗಳ ಕಾರ್ಯಾಲಯ - ನವಲಗುಂದ

ವಿಜ್ಞಾನ ವಿಷಯ ಬೋಧಕರ ಪರಿವಾರ -ನವಲಗುಂದ

2020-21 ನೇ ಸಾಲಿನ ಎಸ್.ಎಸ್.ಎಲ್.ಸಿ ವಿಜ್ಞಾನ ಪರೀಕ್ಷೆಗಾಗಿ ಬಹುಆಯ್ಕೆ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳು

ವಿಜ್ಞಾನ ವಿಷಯ - ಯಶಸ್ವಿನ ದಾರಿ

01

ಅಧ್ಯಾಯ : ಆಮ್ಲಗಳು ಮತ್ತು ಪ್ರತ್ಯಾಮ್ಲಗಳು

ದಿ:14/06/2021

ಕೆಳಗಿನ ಪ್ರಶ್ನೆಗಳಿಗೆ ಸರಿಯಾದ ಉತ್ತರವನ್ನು ಆಯ್ಕೆಮಾಡಿ ನೀಡಲಾದ OMR SHEET ನಲ್ಲಿ ಗುರುತಿಸಿ

1. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಅಜೀರ್ಣತೆಗೆ ಬಳಸುವ ಔಷಧ

A) ಜೀವನಿರೋಧಕ

B) ನೋವುನಿರೋಧಕ

C) ಆಮ್ಲಶಾಮಕ

D) ನಂಜುನಿವಾರಕ

2. ಒಂದು ದ್ರಾವಣ ಕೆಂಪು ಲಿಟ್ಮಸ್ ಕಾಗದವನ್ನು ನೀಲಿ ಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ಬದಲಾಯಿಸಿದರೆ, ಅದರ pH ಮೌಲ್ಯ

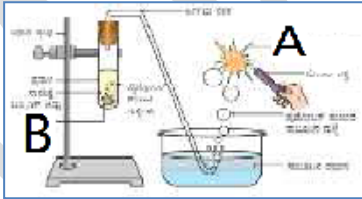
A) 0

B) 3

C) 7

D) 9

3. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಚಿತ್ರದಲ್ಲಿ A ಮತ್ತು B ಸ್ಥಾನಗಳಲ್ಲಿ ಕ್ರಮವಾಗಿ ಬರುವ ಧಾತುಗಳು



A) A-ಹೈಡ್ರೋಜನ್ B-ಸತು

B) A- ಸತು B- ಹೈಡ್ರೋಜನ್

C) A-ಹೈಡ್ರೋಜನ್ B- ನೈಟ್ರೋಜನ್

D) A- ಸತು B- ಕಾರ್ಬನ್

4. ತುರಿಕೆ ಸೂಪ್ಪಿನಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವ ಆಮ್ಲ

A) ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ

B) ಲ್ಯಾಕ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ

C) ಮೆಥನೋಯಿಕ್ ಆಮ್ಲ

D) ಟಾರ್ಟಾರಿಕ್ ಆಮ್ಲ

5. ನೈಸರ್ಗಿಕ ಸೂಚಕ

- A) ಅರಿಶಿಣ  
B) ಪಿನಾಪ್ಪಲಿನ್  
C) ಮಿಥೈಲ್ ಆರೆಂಜ್  
D) ಸುಣ್ಣದನೀರು

6. ಅನಿಲವನ್ನು ತಿಳಿಸುಣ್ಣದ ನೀರಿಗೆ ಹಾಯಿಸಿದಾಗ ಸುಣ್ಣದನೀರು ಬಿಳಿಬಣ್ಣಕ್ಕೆ ತಿರುಗುತ್ತದೆ, ಇದಕ್ಕೆ ಕಾರಣವಾದ ಅನಿಲ

- A) ನೈಟ್ರೋಜನ್ ಆಕ್ಸೈಡ್  
B) ಕಾರ್ಬನ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್  
C) ಆಮ್ಲಜನಕ  
D) ಸಲ್ಫರ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್

7. ಹಲ್ಲಿನ ಎನಾಮೆಲ್ ಈ ವಸ್ತುವಿನಿಂದ ಮಾಡಲ್ಪಟ್ಟಿದೆ

- A) ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ  
B) ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್  
C) ಕ್ಯಾಲ್ಸಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸಿ ಅಪಟೈಟ್  
D) ಸಲ್ಫರ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್

8. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಘ್ರಾನಸೂಚಕ

- A) ಲಿಟ್ಮಸ್ ಕಾಗದ  
B) ಅರಿಶಿಣ  
C) ಮಿಥೈಲ್ ಆರೆಂಜ್  
D) ಲವಂಗದ ಎಣ್ಣೆ

9. ಸಾರರಿಕ್ತ ಆಮ್ಲಗಳನ್ನು ತಯಾರಿಸುವ ಸರಿಯಾದ ವಿಧಾನ

- A) ಆಮ್ಲವನ್ನು ನೀರಿಗೆ ಒಂದೇ ಸಲಕ್ಕೆ ಸುರಿಯಬೇಕು  
B) ನೀರಿಗೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ಒಂದೇ ಸಲಕ್ಕೆ ಸೇರಿಸಬೇಕು  
C) ನಿರಂತರ ಕಲಕುವಿಕೆಯೊಂದಿಗೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನಿಧಾನವಾಗಿ ನೀರಿಗೆ ಸೇರಿಸಬೇಕು  
D) ನೀರಿಗೆ ಆಮ್ಲವನ್ನು ನಿಧಾನವಾಗಿ ಸೇರಿಸಬೇಕು

10.  $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$  ಈ ರಾಸಾಯನಿಕ ಕ್ರಿಯೆಯ ವಿಧ

- A) ತಟಸ್ಥೀಕರಣ ಕ್ರಿಯೆ  
B) ಉತ್ಕರ್ಷಣ ಕ್ರಿಯೆ  
C) ಪ್ರಕ್ಷೇಪನ ಕ್ರಿಯೆ  
D) ಯಾವುದೂ ಅಲ್ಲ

11. ಆಮ್ಲವು ಲೋಹದೊಂದಿಗೆ ವರ್ತಿಸಿದಾಗ ಬಿಡುಗಡೆಯಾಗುವ ಅನಿಲ

- A) ಹೈಡ್ರೋಜನ್  
B) ನೈಟ್ರೋಜನ್  
C) ಆಮ್ಲಜನಕ  
D) ಸಲ್ಫರ್ ಡೈಆಕ್ಸೈಡ್

12. ಮಾನವನ ಜಠರದಲ್ಲಿ ಕಂಡುಬರುವ ಆಮ್ಲ

- A) HCl  
B) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
C) HNO<sub>3</sub>  
D) HBr

13. ಹುಣಸೆ ಹಣ್ಣಿನಲ್ಲಿರುವ ಆಮ್ಲ

- A) ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ  
B) ಸಿಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ  
C) ಲ್ಯಾಕ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ  
D) ಟಾರ್ಟಾರಿಕ್ ಆಮ್ಲ

14. ಈ ಕೆಳಗಿನವುಗಳಲ್ಲಿ ಯಾವುದು ಆಮ್ಲದ ಗುಣವಲ್ಲ

- A) ಹುಳಿರುಚಿ  
B) ನೀಲಿ ಲಿಟ್ಮಸ್‌ನ್ನು ಕೆಂಪಾಗಿಸುವುದು  
C) PH ಮೌಲ್ಯ 7ಕ್ಕಿಂತ ಕಡಿಮೆ  
D) ಅಲ್ಯೂಮಿನ್ಯಾಕ್ಸೈಡ್ ಬಿಡುಗಡೆಗೊಳಿಸುವುದು

15. ಈ ಕೆಳಗಿನ ಆಮ್ಲ ಅತೀ ಹೆಚ್ಚು H<sup>+</sup> ಆಯಾನುಗಳನ್ನು ಉಂಟುಮಾಡುತ್ತದೆ

- A) ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ  
B) ಲ್ಯಾಕ್ಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ  
C) ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ  
D) ಟಾರ್ಟಾರಿಕ್ ಆಮ್ಲ

16. ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್ ದ್ರಾವಣದಲ್ಲಿ ಸತುವಿನ ಚೂರನ್ನು ಹಾಕಿದಾಗ ದೊರೆಯುವ ಉತ್ಪನ್ನಗಳು

- A) ಸೋಡಿಯಂ ಕಾರ್ಬೋನೇಟ್ + ಹೈಡ್ರೋಜನ್  
B) ಸೋಡಿಯಂ ಕ್ಲೋರೈಡ್ + ಆಕ್ಸಿಜನ್  
C) ಸೋಡಿಯಂ + ಸತುವಿನ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್  
D) ಸೋಡಿಯಂ ಝಿಂಕೇಟ್ + ಹೈಡ್ರೋಜನ್

17) CH<sub>3</sub>COOH, HCl, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> ಮತ್ತು HNO<sub>3</sub> ಇವುಗಳನ್ನು ನೀರಿನಲ್ಲಿ ವಿಲಿನ್‌ಗೊಳಿಸಿದಾಗ ಉಂಟಾಗುವ ಸಾಮಾನ್ಯ ಆಯಾನು

- A) OH<sup>-</sup>  
B) H<sup>+</sup>  
C) H<sup>-</sup>  
D) OH<sup>+</sup>

18. ಇವುಗಳಲ್ಲಿ ದುರ್ಬಲ ಆಮ್ಲ

A) ಅಸಿಟಿಕ್ ಆಮ್ಲ

B) ಹೈಡ್ರೋಕ್ಲೋರಿಕ್ ಆಮ್ಲ

C) ನೈಟ್ರಿಕ್ ಆಮ್ಲ

D) ಸಲ್ಫೂರಿಕ್ ಆಮ್ಲ

19. ಜೇನು ಕಡಿತವನ್ನು ಇದರಿಂದ ಉಪಶಮನಗೊಳಿಸಬಹುದು

A) ವಿನೆಗರ್

B) ಸೋಡಿಯಂ ಬೈಕಾರ್ಬೋನೇಟ

C) ಸೋಡಿಯಂ ಹೈಡ್ರಾಕ್ಸೈಡ್

D) ನಿಂಬೆ ರಸ

20. ನಮ್ಮ ದೇಹವು ಈ ವ್ಯಾಪ್ತಿಯ pH ನಲ್ಲಿ ಸುರಕ್ಷಿತ ಕಾರ್ಯವನ್ನು ನಿರ್ವಹಿಸುತ್ತದೆ

A) 7.0 ರಿಂದ 7.8

B) 6.0 ರಿಂದ 6.8

C) 6.5 ರಿಂದ 7.2

D) 8.1 ರಿಂದ 9.1

**ಸೂಚನೆ:**

❖ ಉತ್ತರಗಳಿಗಾಗಿ ನಾಳೆಯ “ ವಿಜ್ಞಾನ ವಿಜಯ ” ಸಂಚಿಕೆ 2 ವೀಕ್ಷಿಸಿ

❖ ರೂಢಿಗಾಗಿ ಮಾದರಿ OMR SHEET ನೀಡಲಾಗಿದೆ. ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ಗುರುತುಮಾಡಿ ನಿಮ್ಮ ವಿಜ್ಞಾನ ಶಿಕ್ಷಕರಿಗೆ ತಲುಪಿಸಿ.

❖ ಕೇವಲ ಒಂದು ವೃತ್ತವನ್ನು ಮಾತ್ರ ಗುರುತು ಮಾಡುವುದು. ಒಂದಕ್ಕಿಂತ ಹೆಚ್ಚಿಗೆ ವೃತ್ತಗಳನ್ನು ಗುರುತುಮಾಡಿದಲ್ಲಿ ಉತ್ತರಗಳನ್ನು ಮೌಲ್ಯಮಾಪನಕ್ಕೆ ಪರಿಗಣಿಸಲಾಗುವುದಿಲ್ಲ.

ವಿದ್ಯಾರ್ಥಿಯ ಹೆಸರು:

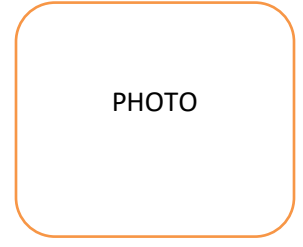
ರಿಜಿಸ್ಟ್ರ್ ಸಂಖ್ಯೆ:-

SATS ಸಂಖ್ಯೆ:-

ಪರೀಕ್ಷಾ ಕೇಂದ್ರದ ಸಂಕೇತ ಮತ್ತು ವಿಳಾಸ:

ಪರೀಕ್ಷಾ ದಿನಾಂಕ:

ವಿಷಯ ಹಾಗೂ ಸಂಕೇತ:



1	(a) (b) (c) (d)	11	(a) (b) (c) (d)	21	(a) (b) (c) (d)	31	(a) (b) (c) (d)
2	(a) (b) (c) (d)	12	(a) (b) (c) (d)	22	(a) (b) (c) (d)	32	(a) (b) (c) (d)
3	(a) (b) (c) (d)	13	(a) (b) (c) (d)	23	(a) (b) (c) (d)	33	(a) (b) (c) (d)
4	(a) (b) (c) (d)	14	(a) (b) (c) (d)	24	(a) (b) (c) (d)	34	(a) (b) (c) (d)
5	(a) (b) (c) (d)	15	(a) (b) (c) (d)	25	(a) (b) (c) (d)	35	(a) (b) (c) (d)
6	(a) (b) (c) (d)	16	(a) (b) (c) (d)	26	(a) (b) (c) (d)	36	(a) (b) (c) (d)
7	(a) (b) (c) (d)	17	(a) (b) (c) (d)	27	(a) (b) (c) (d)	37	(a) (b) (c) (d)
8	(a) (b) (c) (d)	18	(a) (b) (c) (d)	28	(a) (b) (c) (d)	38	(a) (b) (c) (d)
9	(a) (b) (c) (d)	19	(a) (b) (c) (d)	29	(a) (b) (c) (d)	39	(a) (b) (c) (d)
10	(a) (b) (c) (d)	20	(a) (b) (c) (d)	30	(a) (b) (c) (d)	40	(a) (b) (c) (d)

<b>STUDENT SIGNATURE</b>	<b>INVIGILATORS SIGNATURE</b>

NAVALGUND