ਪ੍ਰੈਕਟਿਸ ਟੈਸਟ ਪੇਪਰ ਵਿਸ਼ਾ: ਵਿਗਿਆਨ ਜਮਾਤ ਦਸਵੀਂ

ਸਮਾਂ 1:30 ਘੰਟੇ ਕੁੱਲ ਅੰਕ: 20

(ਭਾਗ ੳ) ਬਹੁ ਵਿਕਲਪੀ ਪ੍ਰਸ਼ਨ ($8 \times 1 = 8$)

ਪ੍ਰ:1) ਅਵਤਲ ਦਰਪਣ ਦਾ ਉਪਯੋਗ ਹੁੰਦਾ ਹੈ :

(ੳ) ਵਾਹਨਾਂ ਦੀਆਂ ਹੈਡ ਲਾਈਟਾਂ ਵਿੱਚ (ਅ) ਸ਼ੇਵਿੰਗ ਦਰਪਣ ਵਜੋਂ

(ੲ) ਸੂਰਜੀ ਭੱਠੀਆਂ ਵਿੱਚ (ਸ) ਉਪਰੋਕਤ ਸਾਰੇ

ਪ੍ਰ:2) ਜੇਕਰ ਉੱਤਲ ਲੈਨਜ਼ ਲਈ ਵਸਤੂ $2F_1$ ਤੋਂ ਪਰ੍ਹੇ ਰੱਖੀ ਗਈ ਹੈ ਤਾਂ ਪ੍ਰਤੀਬਿੰਬ ਬਣੇਗਾ:

(ੳ) F_1 ਤੇ ਬਣੇਗਾ (ਅ) F_2 ਅਤੇ $2F_2$ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ ਬਣੇਗਾ

(ੲ) $2F_2$ ਤੇ ਬਣੇਗਾ (ਸ) F_1 ਅਤੇ $2F_1$ ਦੇ ਵਿਚਕਾਰ

ਪ੍ਰ:3) ਮਨੁੱਖੀ ਅੱਖ ਦੇ ਦੂਰ ਦ੍ਰਿਸ਼ਟੀ ਦੋਸ਼ ਨੂੰ ਕਿਸ ਦੀ ਸਹਾਇਤਾ ਨਾਲ ਦੂਰ ਕੀਤਾ ਜਾ ਸਕਦਾ ਹੈ।

(ੳ) ਉੱਤਲ ਲੈਂਨਜ਼ (ਅ) ਉੱਤਲ ਦਰਪਣ

(ੲ) ਅਵਤਲ ਲੈੱਨਜ਼ (ਸ) ਅਵਤਲ ਦਰਪਣ

ਪ੍ਰ:4) ਆਧੁਨਿਕ ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਤੱਤਾਂ ਦੇ ਗੁਣ ਉਹਨਾਂ ਦੇ ਪਰਮਾਣੂ .... ਦੇ ਆਵਰਤੀ ਫੰਕਸ਼ਨ ਹਨ:

(ੳ) ਅੰਕ (ਅ) ਪੁੰਜ (ੲ) ੳ ਅਤੇ ਅ ਦੋਵੇਂ (ਸ) ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ

ਪ੍ਰ:5) ਕਿਹੜੇ ਤੱਤ ਦੇ ਆਖਰੀ ਸ਼ੈੱਲ ਵਿੱਚ ਦੋ ਇਲੈਕਟ੍ਰਾਨ ਹਨ:

(ੳ) Fe (ਅ) Mg (ੲ) Ca (ਸ) ਇਹ ਸਾਰੇ

ਪ੍ਰ:6) ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕਿਹੜੀ ਭੋਜਨ ਲੜੀ ਹੈ:

(ੳ) ਘਾਹ → ਬੱਕਰੀ → ਅੰਬ (ਅ) ਬੱਕਰੀ → ਗਾਂ → ਹਾਥੀ

(ੲ) ਘਾਹ → ਬੱਕਰੀ → ਮਨੁੱਖ (ੳ) ਘਾਹ → ਮੱਛੀ → ਬੱਕਰੀ

ਪ੍ਰ:7) $2FeSO_4 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2 + SO_3$ ਇਹ ਕਿਹੜੀ ਕਿਸਮ ਦੀ ਰਸਾਇਣਕ ਕਿਰਿਆ ਹੈ

(ੳ) ਅਪਘਟਨ ਕਿਰਿਆ (ਅ) ਸੰਯੋਜਨ ਕਿਰਿਆ (ੲ) ਵਿਸਥਾਪਨ ਕਿਰਿਆ (ਸ) ਦੂਹਰਾ ਵਿਸਥਾਪਨ

ਪ੍ਰ:8) ਪਿੰਜਰ ਰਸਾਇਣਿਕ ਸਮੀਕਰਣ ਨੂੰ .... ਵੀ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ।

(ੳ) ਸੰਤੁਲਿਤ ਸਮੀਕਰਣ (ਅ) ਅਸੰਤੁਲਿਤ ਸਮੀਕਰਣ (ੲ) ੳ ਅਤੇ ਅ ਦੋਵੇਂ (ਸ) ਇਨ੍ਹਾਂ ਵਿੱਚੋਂ ਕੋਈ ਨਹੀਂ

(ਭਾਗ ਅ) ਦੋ ਅੰਕਾਂ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ (3 × 2 = 6)

ਪ੍ਰ:9) ਅਪਘਟਨ ਕਿਰਿਆ ਨੂੰ ਸੰਯੋਜਨ ਕਿਰਿਆ ਦੇ ਉਲਟ ਕਿਉਂ ਕਿਹਾ ਜਾਂਦਾ ਹੈ? ਉਦਾਹਰਨਾਂ ਦੇ ਕੇ ਸਮਝਾਉ।

ਪ੍ਰ:10) ਮਨੁੱਖੀ ਅੱਖ ਦੀ ਅਨੁਕੂਲਣ ਸਮਰੱਥਾ ਤੋਂ ਕੀ ਭਾਵ ਹੈ?

ਪ੍ਰ:11) ਉਸ ਉੱਤਲ ਦਰਪਣ ਦੀ ਫੋਕਸ ਦੂਰੀ ਗਿਆਤ ਕਰੋ ਜਿਸਦਾ ਵਕਰਤਾ ਅਰਧ ਵਿਆਸ 32 ਸੈ.ਮੀ. ਹੈ।

(ਭਾਗ ੲ) ਤਿੰਨ ਅੰਕਾਂ ਵਾਲੇ ਪ੍ਰਸ਼ਨ (2 × 3 = 6)

ਪ੍ਰ:12) ਹੇਠ ਲਿਖੀਆਂ ਰਸਾਇਣਿਕ ਸਮੀਕਰਣਾਂ ਨੂੰ ਸੰਤੁਲਿਤ ਕਰੋ:

$HNO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca(NO_3) + H_2O$

$NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$

$NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$

ਪ੍ਰ:13) ਆਵਰਤੀ ਸਾਰਣੀ ਵਿੱਚ ਤਿੰਨ ਤੱਤ A, B, C ਦੀ ਸਥਿਤੀ ਹੇਠ ਲਿਖੇ ਅਨੁਸਾਰ ਹੈ:

ਗਰੁੱਪ 16	ਗਰੁੱਪ 17
--------	--------
--------	A
--------	--------
B	C

(ੳ) A ਧਾਤ ਹੈ ਜਾਂ ਅਧਾਤ ?

(ਅ) ਕੀ B ਨਾਲੋ C ਸਾਈਜ ਵਿੱਚ ਵੱਡਾ ਹੈ ਜਾਂ ਛੋਟਾ ?

(ੲ) ਦੱਸੋ ਕੀ A ਦੇ ਟਾਕਰੇ C ਵੱਧ ਕਿਰਿਆਸ਼ੀਲ ਹੈ ਜਾਂ ਘੱਟ ?

Practice Test Paper **Subject: Science** **Class: Tenth**

Time 1:30 Hours **Total Marks: 20**

(Part A) Multiple Choice Questions (8 × 1 = 8)

Q:1) Concave mirror is used in:

(a) Head lights of Vehicles (b) as Shaving mirror

(c) in Solar furnace (d) all of these

Q:2) If object is placed at $2F_1$ from convex lens, where should be image formed:

(a) at F_1 (b) between F_2 and $2F_2$

(c) at $2F_2$ (d) between F_1 and $2F_1$

Q:3) In human eye defects, Hypermetropia can be cured by using:

(a) Convex Lens (b) Convex Mirror

(c) Concave Lens (d) Concave Mirror

Q:4) In the Modern Periodic table, "Properties of elements are periodic function of …..

(a) atomic number (b) atomic mass (c) both a and b (d) none of these

Q:5) Which of the following element have two electron in their valance shell.

(a) Fe (b) Mg (c) Ca (d) all of these

Q:6) Which of these is food chain.

(a) Grass → Goat → Mango (b) Goat → Cow → Elephant

(c) Grass → Goat → Human (d) Grass → Fish → Goat

Q:7) $2FeSO_4 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2 + SO_3$ is a type of chemical reaction

(a) Decomposition Reaction (b) Combination Reaction

(c) Displacement Reaction (d) Double Displacement Reaction

Q:8) "Skelton Chemical Equation" is also known as:

(a) Balanced Equation (b) Unbalanced Equation

(c) both a and b (d) None of these

(Part B) Two Marks Questions ($3 \times 2 = 6$)

Q:9) Why decomposition reaction is called opposite of combination reaction? Explain with examples.

Q:10) What do you mean by power of accommodation of human eye ?

Q:11) Find the focal length of Convex mirror whose radius of curvature is 32 cm.

(Part C) Three Marks Questions ($2 \times 3 = 6$)

Q:12) Balance the following chemical equations.

$HNO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca(NO_3) + H_2O$

$NaCl + AgNO_3 \rightarrow AgCl + NaNO_3$

$NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + H_2O$

Q:13) The position of three elements A, B and C in the Periodic table are shown below:

Group 16	Group 17
--------	--------
--------	A
--------	--------
B	C

(a) State whether A is metal or non metal and why.

(b) State whether size of B is larger or smaller than A.

(c) State whether C is more reactive than A or not.

Prepared by: Science Team Bathinda