1. **महर्षि कनाद के अनुसार पदार्थ को बार-बार विभाजित करने पर अंत में क्या प्राप्त होता है?**
   A. अणु B. यौगिक
   C. परमाणु D. तत्व (C)

व्याख्या : महर्षि कनाद के अनुसार अंत में अविभाज्य कण प्राप्त होते हैं जिन्हें परमाणु कहा जाता है।

2. **पकुधा कात्यायाम के अनुसार पदार्थ किससे बनते हैं?**
   A. ऊर्जा से B. संयुक्त रूप से कणों से
   C. केवल अणुओं से D. शून्य से (B)

व्याख्या : पकुधा कात्यायाम ने कहा कि कण संयुक्त रूप में द्रव्यों को विभिन्न रूप प्रदान करते हैं।

3. **डेमोक्रिटस और ल्यूसीपस के अनुसार परमाणु की विशेषता क्या है?**
   A. यह विभाज्य है B. यह अविभाज्य है
   C. यह हमेशा गतिशील है
   D. यह केवल गैस में होता है (B)

व्याख्या : डेमोक्रिटस और ल्यूसीपस ने कहा कि परमाणु अविभाज्य कण है।

4. **द्रव्यमान संरक्षण का नियम किसने प्रतिपादित किया?**
   A. महर्षि कनाद
   B. लावॉज़िये (Lavoisier)
   C. प्राउस्ट
   D. डॉल्टन (B)

व्याख्या : लावॉज़िये ने अनेक प्रयोगों के बाद द्रव्यमान संरक्षण का नियम प्रतिपादित किया।

5. **द्रव्यमान संरक्षण के नियम के अनुसार किसी रासायनिक अभिक्रिया में द्रव्यमान का क्या होता है?**
   A. सृजन होता है B. विनाश होता है
   C. न तो सृजन होता है न विनाश
   D. दोगुना हो जाता है (C)

व्याख्या : द्रव्यमान संरक्षण नियम के अनुसार किसी रासायनिक अभिक्रिया में द्रव्यमान का न तो सृजन हो सकता है और न ही विनाश।

6. **स्थिर अनुपात का नियम किसने दिया?**
   A. प्राउस्ट B. लावॉज़िये
   C. न्यूटन D. डॉल्टन (A)

व्याख्या : प्राउस्ट ने कहा कि किसी भी यौगिक में तत्व सदैव निश्चित द्रव्यमान अनुपात में उपस्थित रहते हैं।

7. **जल (H_2O) में हाइड्रोजन और ऑक्सीजन का द्रव्यमान अनुपात कितना होता है?**
   A. 1 : 2 B. 1 : 8
   C. 2 : 1 D. 8 : 1 (B)

व्याख्या : जल में हाइड्रोजन और ऑक्सीजन का द्रव्यमान अनुपात हमेशा 1 : 8 होता है।

8. **अमोनिया (NH_3) में नाइट्रोजन और हाइड्रोजन का द्रव्यमान अनुपात कितना होता है?**
   A. 14 : 1 B. 14 : 3
   C. 3 : 14 D. 8 : 1 (B)

व्याख्या : अमोनिया में नाइट्रोजन और हाइड्रोजन का द्रव्यमान अनुपात 14 : 3 होता है।

9. **डॉल्टन के अनुसार किसी तत्व के सभी परमाणुओं की कौन-सी विशेषता समान होती है?**
   A. रंग
   B. द्रव्यमान और रासायनिक गुणधर्म
   C. आकार D. आयतन (B)

व्याख्या : डॉल्टन के अनुसार किसी दिए गए तत्व के सभी परमाणुओं का द्रव्यमान और रासायनिक गुणधर्म समान होते हैं।

10. **डॉल्टन के अनुसार भिन्न-भिन्न तत्वों के परमाणु किस प्रकार संयोग करते हैं?**
    A. किसी भी अनुपात में
    B. बड़ी संख्याओं के अनुपात में
    C. छोटी पूर्ण संख्याओं के अनुपात में
    D. दशमलव अनुपात में (C)

व्याख्या : डॉल्टन के अनुसार भिन्न-भिन्न तत्वों के परमाणु छोटी पूर्ण संख्याओं के अनुपात में संयोग कर यौगिक बनाते हैं।

मिशन ज्ञान
जब चाहें जहाँ चाहें, जैसे चाहें!
100% FREE!
Video COURSES | QUIZ | PDF | TEST SERIES
Download Mission Gyan App