



# GK & Science One-Liners Chemistry (Hindi PDF)

GK and Science One Liners PDF | Daily Study Plan: Day 1

### (Chemistry)

1. 'आइसोटोनिक समाधान' उन दो समाधानों से संदर्भित है जिनमें एक समान **ओस्मोटिक दबाव** होता है।
2. उस धातु का नाम बताइए जो आम तौर पर आभूषण बनाते समय सोने के साथ मिलाई जाती है-**कॉपर**
3. कौन से नियम में यह कहा गया है कि एक स्थिर तापमान पर, गैस के निश्चित द्रव्यमान का आयतन दबाव के व्युत्क्रमानुपाती होता है? - **बॉयले का नियम**
4. गामा किरणों को किसके द्वारा खोजा गया था -**पॉल विल्लार्ड**
5. जे जे थॉमसन को किस खोज का श्रेय दिया जाता है- **इलेक्ट्रॉन**
6. कौन सा समीकरण इलेक्ट्रॉन की दोहरी प्रकृति की व्याख्या करता है- **डी-ब्रोगली समीकरण**
7. तरबूज का मॉडल दिया गया था- **थॉमसन मॉडल द्वारा**
8. चार्ल्स का नियम किसके के बीच संबंध का वर्णन करता है- **आयतन और तापमान**
- \*\* चार्ल्स का नियम तापमान और आयतन के बीच निरंतर दबाव पर संबंध का वर्णन करता है। गैस के आयतन के तापमान में वृद्धि होने से, एकल गैस अणु तेजी से चलते हैं।
9. किसने तत्वों को धातुओं और गैर-धातुओं में वर्गीकृत किया- **लवोइसिएर**
10. NaCl किस बॉन्ड से निर्मित हुआ है- **आइयोनिक या विद्युत बॉन्ड**
11. बालों की क्रीम, दूध उदहारण हैं- **इमल्शन**
12. जीमन प्रभाव संबन्धित है- **अटॉमिक स्पेक्ट्रा**
13. कौन सा बॉन्ड एक परमाणु से दूसरे परमाणु में एक या अधिक इलेक्ट्रॉनों के पूर्ण हस्तांतरण द्वारा बनता है- **आइयोनिक बॉन्ड**
14. आधुनिक आवर्त सारणी में अवधियों की संख्या कितनी होती है? - **7 अवधि**
15. एक तत्व की परमाणु संख्या \_\_\_\_\_ की संख्या होती है- **इलेक्ट्रॉन या प्रोटोन**
16. प्रोटॉन / न्यूट्रॉन / इलेक्ट्रॉन में से किसमें अधिकतम द्रव्यमान होता है? **न्यूट्रॉन**
17. पृथ्वी पर उपलब्ध सबसे कठोर पदार्थ है \_\_\_\_\_ - **हीरा**
- \*\* एक हीरे की कठोरता उसके कार्बन परमाणुओं की संरचना के कारण होती है। हीरे में, प्रत्येक कार्बन परमाणु को चार अन्य कार्बन परमाणुओं के साथ जोड़ा जाता है जो विशाल, **तीन आयामी संरचना बनाते हैं।** \*\*
18. रदरफोर्ड का प्रकीर्णन प्रयोग किसकी उपस्थिति को साबित करता है- **परमाणुओं में नाभिक**
19. किसी पदार्थ के आणविक भार की गणना क्या करके की जा सकती है- **वाष्प घनत्व माप कर**
20. किसी परमाणु का रासायनिक व्यवहार उसकी \_\_\_\_\_ से निर्धारित होता है - **परमाणु संख्या से क्योंकि वह इलेक्ट्रॉनों की संख्या को इंगित करता है।**
21. **आइसोटोप और एलोट्रोप्स** में एक समान रासायनिक गुण होते हैं।
22. लोहे में जंग लगना-**एक रासायनिक परिवर्तन है।**



**SSC 2021**  
Foundation Course (English)

START FREE TRIAL

एक रासायनिक परिवर्तन अन्य में सामग्रियों का एक परिवर्तन है, विभिन्न गुणों वाली नई सामग्री और एक या अधिक नए पदार्थ बनते हैं। **जैसे लोहे की जंग**

**23.** एक एकजोथिर्मिक प्रतिक्रिया वह होती है जो- ऊष्मा की मुक्ति से होती है।

**24.** पेंसिल 'लीड' बनी होती है- **ग्राफाइट**

**25.** बेंजीन का मोलर द्रव्यमान क्या है?- **78.11 g·mol<sup>-1</sup>**

**26.** लोहे की परमाणु संख्या क्या है? - **26**

**27.** कैथोड किरणों को किसके द्वारा विक्षेपित किया जा सकता है- **चुंबकीय और विद्युत दोनों क्षेत्रों**

**\*\*जे. जे. थॉमसन** ने बताया कि कैथोड किरणें पहले अज्ञात नकारात्मक चार्ज कण से बनी थीं, जिसे बाद में इलेक्ट्रॉन नाम दिया गया। **कैथोड रे ट्यूब (CRT)** एक टेलीविजन स्क्रीन पर छवि बनाने के लिए विद्युत या चुंबकीय क्षेत्रों द्वारा विक्षेपित इलेक्ट्रॉनों के एक केंद्रित बीम का उपयोग करते हैं।

**28.** मानव द्वारा बनाई गयी पहली प्लास्टिक- **सेल्युलॉइड**

**29.** जब एक कलीचुने का एक टुकड़ा पानी में डूबाया जाता है, तो यह बुलबुले देता है। यह बुदबुदाहट होती है- **पानी के वाष्पों के पलायन के कारण**

**30.** आवर्त सारणी में सिंथेटिक तत्वों की संख्या कितनी है-**20 तत्व**

**\*\*रासायनिक तत्व जो पृथ्वी पर स्वाभाविक रूप से नहीं होता है और केवल कृत्रिम रूप से बनाया जा सकता है। अब तक, 20 सिंथेटिक तत्व बनाए गए हैं (जिनके परमाणु संख्या 99-118 हैं)\*\***



# Buy Test Series

---

## Unlock All 650+ Mock Tests for SSC & Railway

- Unlimited Access
- All Exams covered
- Designed by Experts
- Performance Analysis