

Rajasthan Agriculture Coaching Center (RACC), Jaipur

(An Institute for All Agriculture Related Exams like JET , ICAR , BHU, Agriculture Supervisor, Pre-PG)

Agriculture – Answer Key

1. कुल घुलनशील ठोस ज्ञात
 2. "अर्का सूर्यमुखी" एक उन्नत किस्म हैं
 3. फलों को पकाने में उपयोगी हारमोन हैं
 4. निम्न में से किस फसल में विटामिन-सी की सर्वाधिक मात्रा पायी जाती हैं
 5. जैली में कुल घुलनशील ठोस पदार्थ
 6. 'एपल कलर' एक किस्म हैं
 7. मेथी का सर्वाधिक उत्पादन
 8. एक वयस्क व्यक्ति की औसत दैनिक सब्जी की आवश्यकता होती हैं
 9. 'टोगनवर्ग' एक विदेशी नस्ल हैं
 10. भारत में वार्षिक दुग्ध उत्पादन (2014-2015) हैं लगभग.....
 11. भैंस में गर्भावधि समय होता हैं
 12. मुर्गी के शरीर का तापमान
 13. भेड़ के मीट को कहते हैं
 14. दूध के किस तत्व की कमी पायी जाती हैं
 15. गाय की द्वि प्रयोजनी नस्ल हैं
 16. राष्ट्रीय डेरी अनुसंधान संस्थान स्थित हैं
 17. दूध निकालने (दूहने) की सर्वोत्तम विधि हैं
 18. पशुओं में 'मुँहपका-खुरपका' रोग सामान्यता कारण होता हैं
 19. गरबर विधि का उपयोग परीक्षण हेतु करते हैं
 20. गाय की दुग्ध शिराओं में होता हैं
 21. भारत में कपास की एक गाँठ का वजन कितने किलोग्राम होता हैं
 22. निम्नलिखित में से कौन सी मक्का की संकर किस्म हैं
 23. राजस्थान की औसत वार्षिक वर्षा मिमी. हैं
 24. अरहर की इष्टतम बीज दर किग्रा/हैक्टर हैं
 25. "कार्थेमस टिंटोरियस" वैज्ञानिक नाम हैं
 26. वातावरण में कार्बन डाई आक्साइड की औसत सान्द्रता होती हैं
 27. बरसीम में नाइट्रोजन स्थिरीकरण करने वाला बैक्टीरिया हैं
 28. निम्न में से कौन सा आवश्यक पादप पोषक तत्व नहीं हैं
 29. आलू से ट्यूबर (कन्द) बनने के लिये अनुकूल तापमान हैं
 30. सोयाबीन का उत्पत्ति स्थल हैं
 31. सिंगल सुपर फास्फेट में सल्फर की प्रतिशत मात्रा हैं
 32. 'केन्ट' एक प्रमुख किस्म हैं
 33. जौ की छिल्का रहित किस्म हैं
 34. हृदय रोगी के लिये कौनसा खाद्य तेल उपयुक्त हैं
 35. इसबगोल पैदा करने में निम्न में से मुख्य जिला कौनसा हैं
 36. फूलगोभी में भूरापन की कमी के कारण होता हैं
 37. निम्न में कौनसा फल उष्ण जलवायु का हैं
 38. कद्दू की बीजदर किलोग्राम प्रति हैक्टेयर होती हैं
 39. बेर में वानस्पतिक प्रवर्धन की प्रचलित विधि हैं
 40. सुनहरी क्रान्ति का सम्बन्ध हैं
- रिफेक्टोमीटर
 - कद्दू
 - एथिलीन
 - आँवला
 - 65%
 - अमरूद
 - राजस्थान
 - 285 ग्राम
 - बकरी
 - 146 मिलियन टन
 - 310 दिन
 - 106°F
 - मटन
 - लोहा
 - थारपारकर
 - करनाल
 - मुटठी बांधकर (Fisting)
 - वायरस
 - वसा
 - खून व दुग्ध
 - 170 किलोग्राम
 - गंगा-11
 - 564
 - 12-15
 - कुसुम
 - 300 पी.पी.एम.
 - राइजोबियम ट्राइफोलाई
 - आयोडीन
 - 18°C
 - चीन
 - 12%
 - जई की
 - डोलमा
 - सूरजमुखी
 - जालौर
 - बोरोन
 - आम
 - 2-3 किग्रा.
 - कलिकायन
 - उद्यान विज्ञान/फल उत्पादन से

Rajasthan Agriculture Coaching Center (RACC), Jaipur

(An Institute for All Agriculture Related Exams like JET , ICAR , BHU, Agriculture Supervisor, Pre-PG)

Biology – Answer Key

1. अमीबा ने विजाणुद्वयन निम्न के दौरान होता है – प्रतिकूल परिस्थितियों में
2. केंचुएँ की फ्लोरोगेगन कोशिकाएँ, कशेरुकियों के किस अंग के समान हैं – यकृत के समान
3. मोलस्का का श्वसन वर्णक है – हिमोसायनिन
4. कोंकरोच के दिन के समय दृष्टि होती है – मिश्रित
5. फ़ैसिओला हिपेटिका की संवमित अवस्था है – मेरासर्केरिआ
6. रेड हेयरी केटरपिलर का वैज्ञानिक नाम है – अमस्कटा एल्बीस्ट्रीगा
7. दीमक का आहारनाल में कौनसे कशाभिकीय पाये जाते हैं, जो सूखी लकड़ी का पाचन करते हैं – ट्राइकोनिम्फस
8. LD50 की ईकाई क्या है – मिलीग्राम/जन्तु भारीर का वजन ग्राम में
9. निम्न में से कौनसा संश्लेषित यौगिक है – पाइरिथ्रोइड
10. कीटनाशक जो पौधों के हानिकारक जीवों के नियंत्रण में उपयोग आते हैं, कहलाते हैं – ????
11. कीटों के कल्चरल नियंत्रण में शामिल हैं – उपरोक्त सभी
12. I.P.M. का अभिप्राय है – इंटिग्रेटेड पेस्ट मेनेजमेंट
13. उपरोक्त में कौनसा संग्रहित अनाज का हानिकारक कीट है – खपरा बितल
14. व्हाइट ग्रब की नुकसान पहुँचाने वाली अवस्था है – ग्रब व वयस्क
15. पोड बोरर किट सामान्यतः उपरोक्त पर पाया जाता है – दालें
16. अण्डाशय से अण्डा उपरोक्त में से किस अवस्था में मुक्त किया जाता है – सेकन्दरी असाइट अवस्था
17. मनुष्यों में निषेचन निम्न में होता है – डिम्बवाहिनी नलिका
18. विटामिन जो रूधिर का थक्का बनाने में आवश्यक है – के
19. वियोजन वक्र निम्न में से सम्बन्धित है – ऑक्सीहिमोग्लोबिन
20. ऐस्कॉर्बिक अम्ल निम्न में से विटामिन है – सी
21. तर्कतन्तु बने होते हैं – ट्यूबुलीन प्रोटीन
22. 16S rRNA पाये जाते हैं – राइबोसोम की 30S उपइकाई में
23. ZW-ZZ प्रकार का लिंग निर्धारण पाया जाता है – पक्षियों में
24. mRNA के नॉन कोडिंग भाग कहलाते हैं – इन्ट्रॉन
25. न्यूक्लीओसोम में कौनसे हिस्टोन प्रोटीन पाये जाते हैं – H2A, H2B, H3 और H4
26. एन्जाइम क्रिया का प्रेरित आंसजन सिद्धान्त प्रतिपादित किया – डेनियल ई. कोशलेण्ड ने
27. पेप कार्बोक्सीलेज CO₂ स्थिरीकरण का मुख्य एन्जाइम है – C₄ और CAM पादपों में
28. निम्न में से कौनसा ग्लाइकोलाइसिस का ऐलोस्टेरिक एन्जाइम है – हेक्सोकाइनेज
29. कौनसा हार्मोन पादपों में त्रिक-प्रतिक्रिया (triple response) को प्रेरित करता है – ABA
30. लाल प्रकाश अवशोषित किया जाता है – फाइटोक्रोम के सक्रिय रूप द्वारा
31. भारत में परिस्थितिकी का जनक किसे कहा जाता है – प्रोफेसर रामदेव मिश्रा
32. I.U.C.N. का मुख्यालय स्थित है – स्विट्जरलैण्ड

Rajasthan Agriculture Coaching Center (RACC), Jaipur

(An Institute for All Agriculture Related Exams like JET , ICAR , BHU, Agriculture Supervisor, Pre-PG)

33. भारत में वायु (प्रदुषण निवारण और नियन्त्रण) अधिनियम लागू हुआ – 1987 में
34. निम्न में से कौनसी राजस्थान की दुर्लभ पादप प्रजाति हैं – ??????
35. ऊर्जा प्रवाह का Y-प्रतिरूप दिया – ई.पी. ओडम ने
36. लाइकेन संवेदनशील सूचक हैं – वायुप्रदुषण के
37. अरण्डी का वानस्पतिक नाम हैं – रिसीनस कोम्यूनिस
38. हरित पट्टी आन्दोलन स्थापित किया – वंगारी मथाई ने
39. निम्न में से कौनसा पादप बर्सीरिसी कुल का सदस्य हैं – कोमीफोरा वाइटियायी
40. भारतीय गन्ना अनुसंधान संस्थान स्थित हैं – लखनऊ में

Chemistry – Answer Key

1. जिगलर नाटा उत्प्रेरक कौनसा हैं – $R_3Al + TiCl_4$
2. ल्युकास अभिकर्मक की एल्कोहॉल के साथ क्रिया का सही क्रम हैं – $3^\circ > 2^\circ > 1^\circ$
3. निम्न में से कौन आयोडोफॉर्म परिक्षण नहीं देगा – CH_3CH_2CHO
4. ग्लेशियल एसिटीक अम्ल हैं – 100%
5. निम्न में से कौनसा क्रियात्मक समूह ओर्थो एवं पैरा निर्देशित हैं – $-OH$
6. D.D.T. बनाने में कौनसा यौगिक उपयोगी हैं – C_6H_5Cl
7. बरजियस प्रक्रिया से कृत्रिम पेट्रोल बनाने में उपयोग होगा – भारी तेल, कोयला व H_2
8. प्राकृतिक रबड़ का चयन कीजिये – पोलीआइसोप्रीन
9. निम्न में से कौनसी स्पीशीज $3d^{10}4s^1$ इलेक्ट्रॉनिक विन्यास दर्शाती हैं – Cu^0
10. निम्न में से रंगीन आयन कौनसा हैं – Ti^{+3}
11. निम्न में कौन प्रबल अनुचुम्बकीय हैं – Cr^+
12. स्थूल (Coarse) व Collidal dispersed प्रक्रम द्वारा प्रकाश का बिखराव कहलाता हैं – टिन्डल प्रभाव
13. एन्थेलपी परिवर्तन जो कैलोरोमीटर द्वारा नहीं निकल सकता, वह किसकी सहायता से निकाला जा सकता हैं – हेंस का नियम
14. PCl_5 की संकरण अवस्था हैं – sp^3d
15. निम्न में से किस यौगिक में आयनिक बन्ध हैं – $MgCl_2$
16. निम्न में से किसका गलनांक सबसे कम हैं – Li
17. किसी पदार्थ के जलीय विलयन का सान्द्रता गुणनफल H^+ व OH^- हमेशा स्थिर और बराबर होगा – K_w
18. निम्न में से दुर्बलतम संयुग्मी क्षार हैं – ClO_4^-
19. निम्न में से कौनसा पदार्थ $1^\circ, 2^\circ$ एवं 3° एमीन को पृथक करने के काम आता हैं – $C_6H_5SO_2Cl$
20. निम्न में से कौनसा एल्कल हैलाइड क्रियाविधि प्रदर्शित करता हैं – CH_3Br
21. निम्न में से सबसे अधिक विद्युतऋणीय तत्व हैं – फ्लोरीन
22. $Fe^{2+}(Z=26)$ में d-इलेक्ट्रॉन्स की संख्या निम्न में से किसके समान नहीं हैं – p-इलेक्ट्रॉन्स $Cl(Z=17)$ के
23. धातुकर्म जिसमें धातु पयुज्ज अवस्था में प्राप्त होता हैं, कहलाता हैं – स्मेलटिंग
24. निम्न में से कौनसा पदार्थ डाईंग और टेनिंग उद्योग में मोरडेन्ट की तरह काम आता हैं – मैग्निशियम सल्फेट
25. निम्न में से शून्य ऑक्टेन नम्बर दिया गया हैं – आइसो ऑक्टेन
26. CO_2 के कितने मोल होंगे जिसमें 16 gm. O_2 हो – 0.5 मोल
27. पीतल मिश्र धातु हैं – तांबा एवं जस्ता
28. N_3^- , O_2^- , F^- व Na^+ की आयनिक त्रिज्या का क्रम होगा – $N_3^- > O_2^- > F^- > Na^+$

Rajasthan Agriculture Coaching Center (RACC), Jaipur

(An Institute for All Agriculture Related Exams like JET , ICAR , BHU , Agriculture Supervisor, Pre-PG)

29. निम्न में से सबसे अधिक विद्युतधनी तत्व हैं – Cs
30. निम्न में से किस अणु का आयनिक गुण सबसे अधिक हैं – HF
31. हाइड्रोजन परमाणु की मूल अवस्था में आयनिक ऊर्जा x KJ हैं, इलेक्ट्रॉन को 2nd कक्षक से 3rd कक्षक में कूदने के लिये आवश्यक ऊर्जा चाहियेगी – $5x/36$
32. C_4H_8 आण्विक सूत्र वाले एल्किन के अधिकतम समावयवी होंगे – 4
33. $(CH_3)_2C=CHCOOH$ का IUPAC नाम हैं – 3-मेथिल-2-ब्यूटिनॉइक एसिड
34. एसिटोन व इथेनॉल निम्न में से किस अभिकर्मक के साथ आसानी से क्रिया करेगा – ग्रिन्यार अभिकर्मक
35. K_p व K_c में सही सम्बन्ध दर्शाने वाला सूत्र निम्न में से कौनसा हैं – $K_p = K_c \times (RT)^{\Delta n}$
36. दुर्बल अम्ल व प्रबल क्षार वाले लवणों के जलीय विलयन का pH दर्शाने वाला सूत्र निम्न में से कौनसा हैं – $pH = 1/2 pK_w + 1/2 pK_a + 1/2 \log C$
37. किसी विलयन जिसका $pH=4$ हैं, उसमें HCl मिलाने पर $pH=2$ हो जाता हैं। विलयन की सान्द्रता में वृद्धि होगी – 100 गुणा
38. Cr की ऑक्सीकरण अवस्था में क्या परिवर्तन होगा – 0
- यदि $K_2Cr_2O_7, K_2CrO_4$ परिवर्तित होगा
39. फ्रियोन 112 की संरचना निम्न में से कौनसी हैं – $C_2F_2Cl_4$
40. एरोमेटिक यौगिकों में प्रतिस्थापन होते हैं – इलेक्ट्रोनस्नेही