



**PROVA DI AMMISSIONE AI CORSI DI LAUREA SCIENZE E TECNOLOGIE AGRARIE**

Anno Accademico 2020/2021

**Test di Biologia**

- 1. La temperatura interna costante è una caratteristica:**
  - A) dei mammiferi
  - B) di tutti i componenti del regno animale
  - C) degli uccelli
  - D) di tutti i componenti del regno animale ad eccezione dei mammiferi
  - E) degli invertebrati
  
- 2. Quale delle seguenti classi non appartiene agli invertebrati?**
  - A) Anfibi
  - B) Taliacei
  - C) Appendicolari
  - D) Ascidiacei
  - E) Nessuna delle altre risposte è corretta
  
- 3. Perché le cellule hanno delle dimensioni minime?**
  - A) Per contenere al loro interno una certa quantità di strutture e molecole biologiche
  - B) Per avere un volume di maggiore dimensione
  - C) Per avere una superficie maggiore rispetto al volume
  - D) Per avere una superficie esterna poco estesa
  - E) Non esistono dimensioni minime delle cellule
  
- 4. Il nucleolo in una cellula:**
  - A) è la regione dove è concentrato il materiale genetico
  - B) è formato dal citosol
  - C) è il sito dove vengono sintetizzate le proteine
  - D) separa la cellula dall'ambiente esterno
  - E) controlla il flusso delle molecole tra interno ed esterno
  
- 5. Diversamente dalle cellule animali, le cellule vegetali presentano:**
  - A) una parete cellulare che circonda la membrana plasmatica
  - B) i mitocondri
  - C) l'apparato di Golgi
  - D) il citoscheletro
  - E) il reticolo endoplasmatico
  
- 6. Qual è la molecola più utilizzata come combustibile nella respirazione cellulare?**
  - A) Glucosio
  - B) Fosforo
  - C) L'anidride carbonica
  - D) L'acido piruvico
  - E) Il lievito

- 7. Il numero di cromosomi:**
- A) è caratteristico di ciascuna specie
  - B) è identico in tutte le specie
  - C) negli umani è superiore rispetto a quello dei cani
  - D) negli umani è superiore rispetto a quello dei cavalli
  - E) non è individuabile
- 8. Il processo che consiste nella suddivisione di un nucleo in due nuclei figli è definito:**
- A) mitosi
  - B) citodieresi
  - C) suddivisione cromosomica
  - D) metafase
  - E) meiosi
- 9. Che effetto produce il processo del “crossing-over”?**
- A) Incrementa le differenze genetiche che derivano dalla meiosi
  - B) Diminuisce le differenze genetiche che derivano dalla meiosi
  - C) L'unione di alcuni segmenti
  - D) L'attivazione della Citodieresi
  - E) L'unione dei cromosomi omologhi
- 10. In quale fase della mitosi i cromosomi diventano visibili (al microscopio ottico)?**
- A) Nella Profase
  - B) Nella Metafase
  - C) Nella Profase I
  - D) Nella Anafase
  - E) Nella Teleofase
- 11. Il genoma rappresenta:**
- A) l'insieme dei geni di un individuo
  - B) l'insieme dei cromosomi
  - C) il fenotipo di un individuo
  - D) le differenze genetiche tra le cellule
  - E) il processo di formazione id cellule aploidi
- 12. Per la seconda legge di Mendel:**
- A) gli alleli di un gene si separano indipendentemente dagli alleli di un altro gene
  - B) la trasmissione degli alleli avviene secondo meccanismi definiti
  - C) due caratteri vengono trasmessi in maniera dipendente
  - D) gli alleli di un gene si segregano in maniera controllata rispetto agli alleli di un altro gene
  - E) gli alleli di un gene si uniscono agli alleli di un altro gene
- 13. Quali tra i seguenti sono organismi unicellulari procarioti?**
- A) I batteri
  - B) I protisti
  - C) Le alghe
  - D) I protozoi
  - E) I funghi
- 14. I meccanismi che rendono impossibile la formazione dello zigote sono definiti:**
- A) barriere riproduttive
  - B) sbarramenti riproduttivi
  - C) speciazione allopatrica
  - D) radiazione adattativa
  - E) genetica delle popolazioni



15. Quale dei seguenti non è un fattore abiotico fondamentale per la vita nella biosfera?
- A) Adattamento
  - B) Energia solare
  - C) Acqua
  - D) Temperatura
  - E) Tipo di substrato

Test di Chimica

16. Una massa pari a  $9,11 \times 10^{-31}$  Kg corrisponde:
- A) alla massa dell'Elettrone
  - B) alla massa del Protone
  - C) alla massa del Neutrone
  - D) alla massa dell'atomo
  - E) alla massa dell'atomo di Ferro
17. Quale è il numero atomico Z di un atomo che possiede 6 protoni e 8 neutroni?
- A) 6
  - B) 14
  - C) 8
  - D) 2
  - E) -2
18. Quale è il numero di massa A di un atomo che possiede 17 protoni e 20 neutroni?
- A) 37
  - B) 3
  - C) 20
  - D) 17
  - E) -3
19. Nel modello atomico di Bohr:
- A) l'energia associata alle orbite è quantizzata
  - B) l'energia associata alle orbite può assumere qualsiasi valore
  - C) l'assorbimento di energia provoca il passaggio da un'orbita di maggiore energia a un'altra di minore energia
  - D) la radiazione emessa è provocata dal passaggio dell'elettrone da un'orbita di minore energia a un'altra di maggiore energia
  - E) la radiazione emessa è provocata dal passaggio del protone da un'orbita di minore energia a un'altra di maggiore energia
20. Quale è la configurazione elettronica dell'elemento Zn con Z = 30?
- A)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$
  - B)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{12}$
  - C)  $1s 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^2$
  - D)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 3f^2$
  - E)  $1s^2 2s^2 2p^6 3p^6 3d^{10} 3f^4$

**21. Cosa indica il numero quantico magnetico?**

- A) Quanti orbitali esistono in ciascun sottolivello corrispondente a ciascun numero quantico secondario
- B) Il livello di energia dell'elettrone
- C) Quanti tipi di orbitale possono esistere all'interno di un livello energetico principale
- D) Il livello di magnetismo del neutrone
- E) Il livello di energia del protone

**22. Quale delle seguenti non è una equazione chimica bilanciata?**

- A)  $3\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- B)  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{HCl}(\text{g})$
- C)  $3\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- D)  $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_3(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
- E)  $2\text{Al}(\text{s}) \rightarrow 3\text{Cl}_2(\text{g}) + 2\text{AlCl}_3(\text{s})$

**23. Che tipi di legami può formare l'atomo di Carbonio?**

- A) Legami semplici, legami doppi e legami tripli
- B) Solo legami semplici
- C) Solo legami tripli
- D) Solo legami doppi
- E) Legami doppi e tripli

**24. Cos'è la polimerizzazione?**

- A) È la reazione che permette l'unione di un numero enorme di monomeri che si legano tra loro per formare una molecola chiamata polimero
- B) È la reazione che permette l'unione di un numero enorme di alcani che si legano tra loro in modo da formare una molecola chiamata polimero
- C) È la reazione che permette l'unione di un numero enorme di alcheni che si legano tra loro in modo più da formare una molecola chiamata polimero
- D) È la reazione che permette l'unione di un numero enorme di polimeri che si legano tra loro in modo più da formare una molecola chiamata monomero
- E) È la reazione che permette l'unione di un numero enorme di monomeri che si legano tra loro in modo più da formare una molecola chiamata polietilene

**25. Quali tra le configurazioni possibili dell'Etano sono quelle più importanti?**

- A) La configurazione eclissata e quella sfalsata
- B) La configurazione eclissata e quella polimerica
- C) La configurazione eclissata e quella monomerica
- D) La configurazione isomerica e quella polimerica
- E) La configurazione condensata e quella razionale

**26. Secondo le regole della nomenclatura tradizionale qual è il nome del composto  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ ?**

- A) Fosfato Bisodico
- B) Fosfito Bisodico
- C) Bifosfato Bisodico
- D) Fosfato Sodico
- E) Bifosfato Bisodico



- 27. Quale delle seguenti affermazioni è corretta rispetto al legame covalente?**
- A) È il legame che si instaura quando due atomi condividono una coppia di elettroni dando luogo ad una molecola
  - B) È il legame che si instaura se almeno tre atomi condividono una coppia di elettroni dando luogo ad una molecola
  - C) È il legame che si instaura quando due atomi condividono almeno due coppie di elettroni dando luogo ad una molecola
  - D) Il legame covalente non può instaurarsi tra atomi di elementi diversi
  - E) È un legame che non può determinare la formazione di una molecola
- 28. Quando si instaura un legame covalente polare?**
- A) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è compresa tra 0,4 e 1,9
  - B) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è compresa tra 0 e 0,4
  - C) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è maggiore di 1,9
  - D) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è pari a 0,9
  - E) Quando la differenza di elettronegatività tra due atomi è compresa tra 0,4 e 0,9
- 29. Quale delle seguenti affermazioni è corretta in relazione a forma e geometria delle molecole?**
- A) L'angolo di legame tenderà ad essere il più grande possibile per minimizzare la repulsione tra i doppietti elettronici
  - B) Tutti i doppietti sono dotati di carica positiva e pertanto tenderanno a raggiungere la massima distanza possibile
  - C) Tutti i doppietti sono dotati di carica negativa e pertanto tenderanno ad assumere la minima distanza possibile
  - D) L'angolo di legame tenderà ad essere il più piccolo possibile per minimizzare la repulsione tra i doppietti elettronici
  - E) L'angolo di legame tenderà ad essere il più grande possibile per massimizzare la repulsione tra i doppietti elettronici
- 30. Cosa rappresenta il numero di ossidazione?**
- A) La carica che l'atomo assumerebbe se gli elettroni di legame fossero attribuiti all'atomo più elettronegativo
  - B) La carica che l'atomo assumerebbe se gli elettroni di legame fossero attribuiti all'atomo meno elettronegativo
  - C) La carica che l'atomo assumerebbe se gli elettroni di legame fossero attribuiti all'atomo più elettropositivo
  - D) La carica che l'elettrone assumerebbe se gli elettroni di legame fossero attribuiti all'atomo più elettronegativo
  - E) La differenza di carica che l'atomo assumerebbe se gli elettroni di legame fossero attribuiti all'atomo meno elettronegativo

**Test di Matematica**

- 31. Il valore dell'espressione  $0.4^2 + 10 * 0.8^2 + 10 * 0.7^2 - 10 * 0.6^2 + 0.5^2 - 0.11$  è:**
- A) 8
  - B) 0,8
  - C)  $0,5^2$
  - D) 6
  - E) 4

32. Il minimo comune multiplo dei numeri 192 e 216 è:
- A) 1728
  - B) 1930
  - C) 568
  - D) 828
  - E) 1424
33. Un triangolo si dice ottusangolo se ha:
- A) un angolo ottuso
  - B) due angoli ottusi
  - C) tre angoli ottusi
  - D) due angoli ottusi e due lati congruenti
  - E) tre angoli ottusi e tre lati congruenti
34. Due rette di equazioni rispettivamente  $y = mx + p$  e  $y = m'x + p'$  sono parallele se hanno:
- A)  $m = m'$
  - B)  $m = -m'$
  - C)  $m = 1/m'$
  - D)  $m = -1/m'$
  - E)  $m = 2m'$
35. Dato un quadrilatero che ha tre angoli di ampiezza pari a  $92^\circ$ ,  $126^\circ$  e  $84^\circ$ , il quarto angolo misura:
- A)  $58^\circ$
  - B)  $62^\circ$
  - C)  $54^\circ$
  - D)  $64^\circ$
  - E)  $70^\circ$
36. Considerata la retta di equazione  $3x - 2y = 1$ , quale tra le seguenti coppie di coordinate non appartiene alla retta?
- A) (0;1)
  - B) (0;-1/2)
  - C) (3;4)
  - D) (1;1)
  - E) (1/3;0)
37. L'equazione  $x = y^2 - 4y$  rappresenta una:
- A) Parabola
  - B) Retta
  - C) Circonferenza
  - D) Iperbole
  - E) Ellisse
38. Il risultato della seguente equazione esponenziale  $3^{x+2} = 3^{x-1} + 26$  è:
- A) 1
  - B) 5
  - C) 10
  - D) 22
  - E) 14



39. Il numero il cui triplo aumentato di 1 è uguale a 403, è:

- A) 134
- B) 133
- C) 135
- D) 136
- E) 137

40. La radice quadrata di 221 è compresa tra:

- A) 14 e 15
- B) 12 e 13
- C) 17 e 18
- D) 15 e 16
- E) 22 e 23

### Test di Fisica

41. L'equazione oraria di un corpo che si muove è  $s = 3t - 5$ . Dopo 10 secondi dall'inizio del moto, il corpo dista dall'origine:

- A) 25 m
- B) 35 m
- C) 20 m
- D) 17,5 m
- E) 40 m

42. Un corpo sospeso è in equilibrio stabile quando:

- A) la verticale che passa per il punto di sospensione passa anche per il baricentro del corpo
- B) è nulla la risultante di tutte le forze
- C) è nullo il braccio di tutte le coppie di forze
- D) la verticale che passa per il punto di sospensione non passa per il baricentro del corpo
- E) è nulla la risultante di tutte le coppie di forze

43. Secondo quale legge, le orbite descritte dai pianeti intorno al sole, sono ellissi di cui il sole occupa uno dei fuochi:

- A) Prima Legge di Keplero
- B) Legge di Hooke
- C) Legge di Coriolis
- D) Seconda Legge di Keplero
- E) Legge oraria

44. L'hertz è l'unità di misura della:

- A) Frequenza
- B) Periodo
- C) Velocità
- D) Accelerazione
- E) Forza

45. Il rendimento di una macchina è dato da:

- A) rapporto tra lavoro o energia utile prodotti dalla macchina e energia assorbita
- B) prodotto tra lavoro o energia utile prodotti dalla macchina e energia assorbita
- C) differenza tra lavoro o energia utile prodotti dalla macchina e energia assorbita
- D) rapporto tra lavoro o energia assorbita dalla macchina e energia utile
- E) prodotto tra lavoro o energia assorbita dalla macchina e energia utile

**46. Il numero 0,0254 contiene un numero di cifre significative pari a:**

- A) 3
- B) 4
- C) 5
- D) 2
- E) 1

**47. Un bambino spinge la carrozzina del fratellino, esercitando una forza costante di 15N. Il lavoro compiuto dal bambino per percorrere un viale lungo 30m è:**

- A) 450 J
- B) 6750 J
- C) 45 J
- D) 13500 J
- E) 4,5 J

**48. Un urto è completamente elastico se si conserva:**

- A) l'energia cinetica totale
- B) l'energia potenziale totale
- C) l'energia meccanica totale
- D) il lavoro totale
- E) l'energia gravitazionale totale

**49. Il calore Q irradiato da un corpo è:**

- A) direttamente proporzionale all'area della superficie che irradia, all'intervallo di tempo di irraggiamento e alla quarta potenza della sua temperatura assoluta
- B) direttamente proporzionale all'area della superficie che irradia, all'intervallo di tempo di irraggiamento e alla terza potenza della sua temperatura assoluta
- C) direttamente proporzionale all'area della superficie che irradia, all'intervallo di tempo di irraggiamento e alla seconda potenza della sua temperatura assoluta
- D) direttamente proporzionale all'area della superficie che irradia, all'intervallo di tempo di irraggiamento e alla quarta potenza della sua temperatura assoluta
- E) direttamente proporzionale all'area della superficie che irradia, all'intervallo di tempo di irraggiamento e alla radice quadrata della sua temperatura assoluta

**50. Secondo la Prima Legge di Ohm:**

- A) l'intensità della corrente prodotta in un circuito è proporzionale alla differenza di potenziale che la genera e inversamente proporzionale alla resistenza del circuito
- B) l'intensità della corrente prodotta in un circuito è inversamente proporzionale alla differenza di potenziale che la genera e alla resistenza del circuito
- C) l'intensità della corrente prodotta in un circuito è proporzionale alla differenza di potenziale che la genera e alla resistenza del circuito
- D) l'intensità della corrente prodotta in un circuito è proporzionale al quadrato della differenza di potenziale che la genera e inversamente proporzionale alla resistenza del circuito
- E) nessuna delle altre risposte è corretta

### Test di Logica e comprensione del testo

**51. Se "centosettantacinque" vale "19" e "a a c c e e e i n n n o q s t t t t u" allora "trecentoventi" vale "?" e "?".**

- A) "13" e "c e e e i n n o r t t t v"
- B) "14" e "c e e e i n n o r t t t v"
- C) "13" e "c e e e i n n o r t t t t v"
- D) "12" e "c e e e i n n o r t t t v"
- E) "12" e "c e e e i n n o r t t t t v"





52. Trovare il numero mancante: 3162 – 3126; 8413 – 8431; 2921 – ...
- A) 2912
  - B) 9221
  - C) 3121
  - D) 9212
  - E) 2984
53. Carlo è più vecchio di Mario, che è più vecchio di Franco. Anche Luigi è più vecchio Franco. Pertanto:
- A) Carlo e Mario hanno sicuramente età diverse
  - B) Carlo è sicuramente il più anziano
  - C) è certo che Luigi sia il più anziano
  - D) Mario ha il doppio dell'età di Franco
  - E) Luigi è più vecchio di Mario
54. Re Artù e i Cavalieri Lancillotto, Percival, Tristan e Kay siedono alla Tavola Rotonda. Lancillotto è tra Percival e Artù. Se Artù non può essere accanto a Tristan, chi siede vicino a Kay?
- A) Artù e Tristan
  - B) Artù e Percival
  - C) Percival e Lancillotto
  - D) Lancillotto e Tristan
  - E) Lancillotto e Artù
55. Matteo abita tra la stazione dei treni e la casa di Marta. La stazione dei treni si trova fra la casa di Marta e l'aeroporto. Posso affermare che:
- A) Matteo abita più vicino alla stazione dei treni che all'aeroporto
  - B) Matteo abita sicuramente più vicino alla stazione dei treni che alla casa di Marta
  - C) è certo che la casa di Matteo e l'aeroporto sono equidistanti dalla stazione dei treni
  - D) la casa di Matteo è più vicina all'aeroporto che alla casa di Marta
  - E) la stazione dei treni è più vicina alla casa di Marta che alla casa di Matteo
56. Quale termine anteposto ai seguenti forma vocaboli di senso compiuto?  
«CICLO-FRASI-CARDIO»
- A) PERI
  - B) SEMI
  - C) PARA
  - D) ANTI
  - E) META
57. Quale, tra i termini proposti, completa correttamente la seguente proporzione?  
pianta: salvia = x : opale
- A) X = minerale
  - B) X = animale
  - C) X = elemento
  - D) X = vetro
  - E) X = albero

58. Individuare il diagramma che soddisfa la relazione insiemistica esistente tra i termini dati:  
**Tecniche di potatura, Germogli, Giardinieri**



DIAGRAMMA 1    DIAGRAMMA 2    DIAGRAMMA 3    DIAGRAMMA 4    DIAGRAMMA 5    DIAGRAMMA 6    DIAGRAMMA 7

- A) Diagramma 6
- B) Diagramma 2
- C) Diagramma 7
- D) Diagramma 1
- E) Diagramma 3

59. Qual è la probabilità di estrarre da un mazzo di 40 carte da gioco un asso o una carta di denari?

- A) 13/40
- B) 14/40
- C) 11/40
- D) 1/4
- E) 1/40

60. I dati ISTAT indicano che le importazioni in Italia nel settore dei cereali nei primi due mesi del 2020 sono diminuite nelle quantità di 77.000 tonnellate e nei valori di 26,2 milioni di Euro, rispetto allo stesso periodo dell'anno precedente. Sapendo che nel primo bimestre del 2019 il totale complessivo dell'import era di 3.500.000 tonnellate per 990 milioni di euro, qual è stato l'andamento in percentuale?

- A) - 2,2% nella quantità, -2,6% nei valori
- B) + 2,2% nella quantità, + 2,6% nei valori
- C) Non è possibile determinarlo con i dati a disposizione
- D) - 97,8% nella quantità, - 97,4% nei valori
- E) - 1/5 nella quantità, - 1/4 nei valori

61. Se:

$$- \zeta - 2 \cdot \xi = 6$$

$$\xi = - \zeta$$

allora  $\zeta$  è uguale a:

- A) 6
- B) 0
- C) -6
- D) 3
- E) -3

62. Se  $A = 2$ ,  $B = 11$ ,  $C = 12$ , quanto vale  $(A + B + C) \cdot (C - B + A)$ ?

- A) 75
- B) 50
- C) 45
- D) 65
- E) 55

63. CHETONE è un termine che appartiene al linguaggio:

- A) della chimica
- B) della zoologia
- C) della botanica
- D) della geografia
- E) della meccanica



64. Quale dei seguenti ambiti non è attinente al termine *bulbo*?

- A) Zoologia
- B) Botanica
- C) Anatomia
- D) Architettura
- E) Marina

65. «Anche un altro tipo di reazione, che si verifica a temperature più alte, contribuisce al ... e al sapore del cacao: la reazione di Maillard. In questo caso lo zucchero ... con una proteina. Se i carboidrati sono il ... del mondo cellulare, le proteine sono l'elemento portante, le molecole strutturali all'origine delle cellule e dei loro meccanismi di funzionamento interni»

(M. Miodownik, *La sostanza delle cose. Storie incredibili dei materiali meravigliosi di cui è fatto il mondo*).

Quale dei gruppi di termini proposti in sequenza integra, nell'ordine, le parole omesse?

- A) colore/reagisce/carburante
- B) calore/insorge/carburante
- C) calore/si ribella/carburante
- D) colore/insorge/serbatoio
- E) colore/reagisce/serbatoio

### Test di Inglese

66. Fill in the blank: "I \_\_\_\_\_ that building".

- A) I've never liked
- B) I didn't like
- C) I am never liking
- D) I've never been liking
- E) I don't never like

67. Fill in the blank: "I need to get ready now because my sister and I \_\_\_\_\_ a concert tonight".

- A) are going to
- B) will go to
- C) go to
- D) are going to go to
- E) should go

68. Fill in the blank: "I think that somebody \_\_\_\_\_ the two burglars soon".

- A) will recognise
- B) recognises
- C) recognised
- D) has recognised
- E) had recognised

69. Fill in the blank: "The new film was fantastic! I'm sure you \_\_\_\_\_".

- A) 'd like it
- B) like it
- C) would like it
- D) are liking it
- E) will like it

70. Fill in the blank: "Ask your sister if \_\_\_\_\_ the answer".
- A) you don't know
  - B) you will not know
  - C) you aren't knowing
  - D) aren't going to know
  - E) you wouldn't know
71. Fill in the blank: "He works hard \_\_\_\_\_ the time. He's never lazy".
- A) all
  - B) most
  - C) every
  - D) all of
  - E) each
72. Fill in the blank: "They \_\_\_\_\_ for their exams all afternoon".
- A) were studying
  - B) did study
  - C) was studying
  - D) studied
  - E) studyed
73. Fill in the blank: "Tom is thinking \_\_\_\_\_ to a different country this year".
- A) about moving
  - B) about to move
  - C) to move
  - D) about move
  - E) to moving
74. Fill in the blank: "Tim's always posting pictures on \_\_\_\_\_".
- A) the Instagram
  - B) an Instagram
  - C) Instagram
  - D) a Instagram
  - E) Instagram's
75. Fill in the blank: "She loves horses. She doesn't own one \_\_\_\_\_".
- A) though
  - B) but
  - C) although
  - D) still
  - E) already

\*\*\*\*\* FINE DELLE DOMANDE \*\*\*\*\*

**In tutti i quesiti proposti la soluzione è la risposta alla lettera A)**