



PROVA DI AMMISSIONE AL TIROCINIO FORMATIVO ATTIVO
PER LA CLASSE DI CHIMICA E TECNOLOGIE CHIMICHE

Anno Accademico 2011/2012

- 1. Secondo il modello VSEPR, le 4 coppie elettroniche che circondano lo N nella molecola NH_3 si dispongono secondo una geometria:**
 - A) tetraedrica
 - B) piramidale quadrata con la coppia elettronica non condivisa al vertice della piramide
 - C) piramidale quadrata con la coppia elettronica non condivisa ad un vertice della base
 - D) quadrato-planare
- 2. Riconoscere quali delle seguenti molecole hanno momento di dipolo diverso da zero:**

a) H_2O , b) CO_2 , c) SO_2 , d) SO_3

 - A) a, c
 - B) a, b
 - C) c, d
 - D) b, d
- 3. Il potenziale di 1^a ionizzazione dei seguenti elementi del secondo periodo cresce progressivamente secondo il seguente ordine:**
 - A) $\text{Li} < \text{B} < \text{F} < \text{Ne}$
 - B) $\text{Li} < \text{F} < \text{Ne} < \text{B}$
 - C) $\text{Li} < \text{B} < \text{Ne} < \text{F}$
 - D) $\text{Li} < \text{Ne} < \text{B} < \text{F}$
- 4. L'energia di legame è l'energia:**
 - A) necessaria per rompere i legami di un certo tipo presenti in una mole di sostanza allo stato gassoso
 - B) che si sviluppa in un legame chimico
 - C) elettrostatica di un legame polare
 - D) termica di legame
- 5. Il legame covalente polare è caratterizzato da una differenza di elettronegatività tra gli atomi compresa tra:**
 - A) 0,4 – 1,9
 - B) 0 – 0,4
 - C) > di 1,9
 - D) uguale elettronegatività
- 6. L'energia di attivazione indica:**
 - A) il minimo di energia cinetica che due molecole devono possedere al momento della collisione affinché possano reagire
 - B) il minimo di energia potenziale che due molecole devono possedere al momento della collisione affinché possano reagire
 - C) l'energia che si sviluppa durante la rottura di un legame
 - D) l'energia che serve per rompere un legame di una molecola omeopolare

7. **L'equilibrio chimico è:**
- A) un processo dinamico con le velocità (inversa e diretta) uguali
 - B) un processo chimico in cui la reazione inversa è più veloce di quella diretta
 - C) un processo chimico in cui la reazione diretta è più veloce di quella inversa
 - D) l'equilibrio che esiste tra due tipi di soluto disciolti nello stesso solvente
8. **In una soluzione composta da soli gas:**
- A) non esistono solvente e soluto, poiché sono miscibili all'infinito
 - B) lo stato di saturazione si raggiunge più velocemente rispetto alle altre soluzioni
 - C) il solvente deve essere sempre minore rispetto al soluto
 - D) solvente e soluto dipendono dal loro punto di condensazione
9. **Secondo la "Teoria di Lewis" si definisce acido:**
- A) un elettrofilo capace di accettare un doppietto elettronico
 - B) una sostanza che libera ioni H^+
 - C) una sostanza che attira ioni H^+
 - D) una specie chimica che cede protoni
10. **Quali prodotti si formano quando si fa passare una corrente di cloro gassoso in una soluzione di NaOH a temperatura ambiente?**
- A) $Cl^-_{(aq)}$, $ClO^-_{(aq)}$, $H_2O_{(liq)}$
 - B) $Cl^-_{(aq)}$, $ClO_4^-_{(aq)}$, $H_2O_{(liq)}$
 - C) $Cl^-_{(aq)}$, H_2O_2
 - D) $Cl^-_{(aq)}$, $O_{2(g)}$, $H_2O_{(liq)}$
11. **Sono dati 100 mL di una soluzione di KOH 0.5 M. Quale tra le seguenti soluzioni deve essere aggiunta alla prima per ottenere una soluzione finale avente pH 7 ?**
- A) 50 mL di H_2SO_4 0.5 M
 - B) 50 mL di HCl 0.5 M
 - C) 50 mL di CH_3COOH 0.5 M
 - D) 50 mL di H_2S 0.5 M
12. **A 50 mL di una soluzione di CH_3COOH 0.1 M sono aggiunti 50 mL di una soluzione di KOH 0.1 M. La soluzione ottenuta ha:**
- A) $7 < pH < 11$
 - B) $pH = 7$
 - C) $3 < pH < 7$
 - D) $pH < 1$
13. **Una soluzione tampone acida deve contenere:**
- A) un acido debole e la sua base coniugata
 - B) una base debole ed il suo acido coniugato
 - C) una base forte ed il suo acido coniugato
 - D) un acido forte e la sua base coniugata
14. **La soluzione acquosa di una sostanza possiede un $pK_a = -3$. Si tratta di:**
- A) un acido forte
 - B) un acido debole
 - C) una base forte
 - D) una base debole
15. **Qual è la solubilità espressa in g/L di $MgCO_3$, in acqua a $25^\circ C$, se il suo K_{ps} è $2.6 \cdot 10^{-5}$?**
- A) < 1 g/L
 - B) < 0.1 g/L
 - C) > 1 g/L, ma < 3 g/L
 - D) > 3 g/L



16. L'aggiunta di un soluto poco volatile ad un solvente:

- A) fa diminuire la tensione di vapore del solvente
- B) non modifica la tensione di vapore del solvente
- C) fa aumentare la tensione di vapore del solvente
- D) nessuna delle altre risposte è esatta

17. Sapendo che la varianza v è definita dalla seguente relazione $v = c - f + 2$, dove c è il numero di componenti indipendenti e f è il numero di fasi presenti, la varianza del sistema $\text{MgCO}_3(\text{s}) \rightleftharpoons \text{MgO}(\text{s}) + \text{CO}_2(\text{g})$ è pari a:

- A) uno
- B) zero
- C) due
- D) tre

18. In un sistema a due componenti che formano una miscela eutettica, alla temperatura eutettica:

- A) solidificano entrambi i componenti puri
- B) solidifica una soluzione solida con composizione eutettica
- C) solidifica solamente uno dei componenti puri
- D) solidifica un composto chimico formato dai due componenti

19. Nel diagramma di stato dell'acqua sotto riportato, il punto O indica il punto triplo dell'acqua.



Mantenendo costante la T al valore del punto triplo, un aumento di P provoca:

- A) la scomparsa delle fasi solida e aeriforme
- B) la scomparsa della sola fase aeriforme
- C) la scomparsa della sola fase solida
- D) la presenza della sola fase aeriforme

20. Nel diagramma di stato dell'acqua sotto riportato



la pendenza negativa della curva di separazione fra i campi di esistenza delle fasi solida e liquida implica che il passaggio di stato dalla fase solida a quella liquida avviene:

- A) con una diminuzione del volume molare dell'acqua
- B) con un aumento del volume molare dell'acqua
- C) senza variazioni del volume molare dell'acqua
- D) nessuna delle altre risposte è esatta

21. Il potenziale di riduzione della seguente semireazione $\text{MnO}_4^- + 8 \text{H}_3\text{O}^+ + 5 \text{e}^- \rightarrow \text{Mn}^{2+} + 12 \text{H}_2\text{O}$ è definito dalla seguente espressione:

A)
$$E = E^\circ - \left(\frac{R \cdot T}{5 \cdot F} \right) \cdot \ln \left(\frac{[\text{Mn}^{2+}]}{[\text{MnO}_4^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]^8} \right)$$

B)
$$E = E^\circ + \left(\frac{R \cdot T}{5 \cdot F} \right) \cdot \ln \left(\frac{[\text{Mn}^{2+}]}{[\text{MnO}_4^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]^8} \right)$$

C)
$$E = E^\circ - \left(\frac{R \cdot T}{F} \right) \cdot \ln \left(\frac{[\text{Mn}^{2+}]}{[\text{MnO}_4^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]^8} \right)$$

D)
$$E = E^\circ - \left(\frac{R \cdot T}{5 \cdot F} \right) \cdot \ln \left(\frac{[\text{MnO}_4^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]^8}{[\text{Mn}^{2+}] } \right)$$

22. Nei riguardi di un metallo con potenziale di riduzione standard E° positivo, è corretto affermare che:

- A) in soluzione acquosa viene attaccato da un acido con sviluppo di H_2
- B) non può essere usato per costruire una pila
- C) in soluzione acquosa non viene attaccato da un acido con sviluppo di H_2
- D) costituisce sempre il polo negativo di una pila

23. Nel corso di un processo elettrolitico, trascurando eventuali fenomeni di sovratensione, i cationi si riducono in ordine di:

- A) potenziale di riduzione decrescente
- B) carica decrescente
- C) carica crescente
- D) potenziale di riduzione crescente

24. In un sistema in equilibrio $\text{H}_2\text{O}_{(\text{liq})} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$, le due fasi in equilibrio possiedono ugual:

- A) potenziale chimico
- B) entalpia molare
- C) entropia molare
- D) volume molare

25. Il valore della costante di equilibrio K di una reazione, ad una data T , può essere calcolata partendo dalle seguenti grandezze:

- A) energia libera standard di reazione
- B) entalpia di reazione
- C) entalpia standard di reazione
- D) energia libera di reazione

26. Quale delle seguenti espressioni descrive la dipendenza della costante di velocità di una reazione chimica dalla temperatura?

A)
$$\ln k = - \frac{E}{R \cdot T}$$

B)
$$k = E \cdot \frac{1}{T}$$

C)
$$\ln k = \Delta H \cdot \frac{1}{T}$$

D)
$$k = \Delta H \cdot T$$

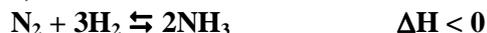


27. L'equazione $\frac{d[A]}{dt} = -k \cdot [A]^2$ è una delle forme per rappresentare la velocità di una reazione. La sua forma integrata $\frac{1}{[A]} - \frac{1}{[A]_0} = -k \cdot t$ corrisponde a una reazione:
- A) del secondo ordine
 - B) del primo ordine
 - C) di ordine frazionario
 - D) nessuna delle altre risposte è esatta
28. La variazione di entropia (ΔS) in un ciclo reversibile è:
- A) sempre uguale a zero
 - B) sempre negativa
 - C) dipende da T
 - D) può essere positiva o negativa a seconda del ciclo considerato
29. Per determinare la concentrazione di un soluto in una soluzione utilizzando la Legge di Lambert-Beer ($A = \varepsilon \cdot c \cdot d$) è necessario conoscere:
- A) la lunghezza d'onda ed il coefficiente di estinzione ε in corrispondenza al massimo di assorbimento e lo spessore del campione attraversato dalla radiazione (d)
 - B) solamente il coefficiente di estinzione ε ad una qualsiasi lunghezza d'onda
 - C) solamente la lunghezza d'onda in corrispondenza ad un massimo di assorbimento
 - D) la lunghezza d'onda ed il coefficiente di estinzione ε in corrispondenza al massimo di assorbimento
30. Un atomo di carbonio asimmetrico è:
- A) ibridato sp^3
 - B) otticamente inattivo
 - C) inserito in una catena lineare
 - D) ibridato sp^2
31. Gli stereoisomeri hanno:
- A) diversa chiralità
 - B) stessa attività ottica
 - C) stessa origine sintetica
 - D) stessa reattività
32. L'isomeria conformazionale è dovuta alla libera rotazione attorno:
- A) ai legami semplici
 - B) ad un doppio legame che reagisce
 - C) all'atomo di C centrale
 - D) all'asse principale di simmetria
33. Un reagente elettrofilo ha la tendenza a reagire:
- A) con cariche o frazioni di carica negative
 - B) con atomi aventi lacune elettroniche
 - C) con elettroni spaiati
 - D) solo in ambiente acido

- 34. La configurazione relativa degli zuccheri naturali è:**
- A) D
 - B) L
 - C) D ed L
 - D) R e S
- 35. Il nylon è:**
- A) una poliammide
 - B) un poliestere
 - C) un poliamminoacido
 - D) un polialchene
- 36. Il reattivo di Grignard RMgX :**
- A) è un forte nucleofilo
 - B) è un forte elettrofilo
 - C) è un promotore di radicali
 - D) reagisce con alogenuri alchilici
- 37. La sostituzione nucleofila aromatica è una reazione:**
- A) normalmente molto difficile
 - B) che non avviene mai in natura
 - C) molto usata per scopi analitici
 - D) facile se sono presenti gruppi elettroni attrattori
- 38. La sostituzione nucleofila acilica è caratteristica di:**
- A) acidi carbossilici e loro derivati
 - B) aldeidi e chetoni
 - C) nitrili ed alogenuri
 - D) alcheni
- 39. Gli acetali sono composti:**
- A) con due gruppi eterei legati allo stesso atomo di C
 - B) dotati di odore pungente
 - C) con un gruppo etereo ed un gruppo ossidrilico legati allo stesso atomo di C
 - D) stabili in ambiente acido
- 40. I poliesteri sono polimeri di condensazione derivanti da:**
- A) poliacidi e polialcoli
 - B) acidi ed alcoli
 - C) acidi e polisaccaridi
 - D) glicerina ed acidi grassi
- 41. Dovendo trasformare l'ottanale ad alcol ottilico si dovrà utilizzare:**
- A) LiAlH_4
 - B) KMnO_4
 - C) AgNO_3
 - D) FeCl_2
- 42. Quale di questi sistemi esprime al meglio il concetto di risonanza?**
- A) Dieni coniugati
 - B) Chetoni con idrogeni acidi
 - C) Ammine alifatiche
 - D) Colesterolo



43. L'ammoniaca è a tutt'oggi sintetizzata principalmente in impianti nei quali si impiega il metodo *Haber-Bosh*, basato sulla reazione

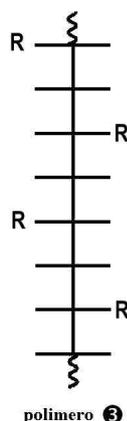
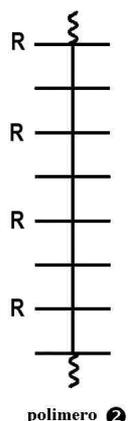
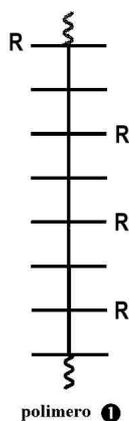


eseguita ad alte pressioni in presenza di opportuni catalizzatori.

Quale accorgimento ingegneristico ha reso possibile ottenere un accettabile grado di conversione dell'azoto in ammoniaca anche alle elevate temperature imposte dalle esigenze cinetiche del processo?

- A) Impiego di reattori a fascio tubiero in controcorrente nei quali la miscela dei reagenti viene riscaldata ad una temperatura cineticamente accettabile dalla miscela gassosa dei prodotti della reazione stessa
- B) Impiego di reattori a fascio tubiero in controcorrente nei quali la miscela dei reagenti viene raffreddata ad una temperatura termodinamicamente accettabile dalla miscela gassosa dei prodotti della reazione stessa
- C) Impiego di reattori a fascio tubiero in controcorrente nei quali la miscela dei prodotti della reazione viene raffreddata ad una temperatura cineticamente accettabile dalla miscela gassosa dei reagenti della reazione stessa
- D) Impiego di reattori a fascio tubiero in equicorrente nei quali la miscela dei reagenti viene riscaldata ad una temperatura cineticamente accettabile dalla miscela gassosa dei prodotti della reazione stessa

44. Molte proprietà meccaniche dei polimeri sono funzione della loro struttura tridimensionale. Un particolare ruolo è giocato dalla configurazione stereochimica relativa agli atomi di carbonio asimmetrici adiacenti presenti nelle catene di queste molecole, al punto da avere indotto l'introduzione del concetto di tatticità. A questo proposito, quale fra i seguenti polimeri, rappresentati secondo la proiezione di Fisher è definibile come atattico?



- A) Il polimero ①
- B) Il polimero ②
- C) Il polimero ③
- D) Nessuno di questi polimeri è definibile come atattico

45. Quale, fra quelli riportati, è un polimero sintetizzabile per reazione di policondensazione?

- A) poliammide 6,6 (PA 6,6)
- B) polipropilene (PP)
- C) polistirene (PS)
- D) polivinilcloruro (PVC)

46. Quale, fra le seguenti, è la tecnologia di stampaggio maggiormente impiegata nel campo d'uso dei polimeri termoindurenti?

- A) Stampaggio ad iniezione
- B) Estrusione
- C) Soffiaggio
- D) Stampaggio per filatura

47. Nelle applicazioni tecnologiche dello smaltimento dei rifiuti correlate ai processi di termovalorizzazione, nella classificazione dei rifiuti si fa largo uso del cosiddetto diagramma di Tanner. Quale è la sua utilità?
- Permette di valutare la capacità del rifiuto di garantire una combustione efficace ai fini dello smaltimento
 - Permette di identificare in modo grafico il potere calorifico inferiore del rifiuto del caso
 - Permette di identificare graficamente la granulometria delle particelle del rifiuto in questione
 - La sua utilità non consiste in nessuna delle opzioni presentate
48. Il numero minimo di piatti che è necessario prevedere nella colonna di distillazione continua industriale di una miscela binaria di liquidi può essere determinato con metodi grafici, il più comune dei quali è quello di McCabe e Thiele. Il metodo si basa sull'analisi della curva di equilibrio liquido-vapore (curva x-y) nell'assunto che le portate ascendenti e discendenti nella colonna di distillazione si mantengano costanti nel tempo. Quali sono le condizioni sperimentali nelle quali questa ipotesi è rigorosamente verificata?
- I calori latenti molari di ebollizione dei componenti della miscela in distillazione sono uguali. La miscela liquida in distillazione ha un comportamento ideale. Sono trascurabili le dispersioni di calore verso l'esterno della colonna di distillazione
 - La miscela liquida in distillazione ha un comportamento ideale. Sono trascurabili le dispersioni di calore verso l'esterno della colonna di distillazione
 - I calori latenti molari di ebollizione dei componenti della miscela in distillazione sono uguali
 - I calori latenti molari di ebollizione dei componenti della miscela in distillazione sono uguali. La miscela liquida in distillazione ha un comportamento ideale
49. Negli impianti di distillazione industriale, con il termine stramazzo si intende:
- l'area vuota di un piatto che consente la discesa del liquido sul piatto inferiore della colonna
 - il foro passante presente nei piatti delle colonne di distillazione a piatti forati
 - l'altezza dal pelo libero del liquido in ebollizione presente sulle colonne con piatti a campanelle
 - l'area di un piatto che riceve il liquido dal piatto superiore della colonna di distillazione
50. Considera la seguente reazione: $\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{HAsO}_4^{2-} \longleftrightarrow \text{HPO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{AsO}_4^-$
In quale tra le coppie seguenti sono presenti entrambe le specie acide coinvolte nell'equilibrio?
- H_2PO_4^- , H_2AsO_4^-
 - H_2PO_4^- , HAsO_4^{2-}
 - H_2PO_4^- , HPO_4^{2-}
 - HAsO_4^{2-} , HPO_4^{2-}

Testo 1

Il sistema assistenziale a Ginevra subiva un'espansione impressionante [...]. Il sacro compito di occuparsi dei poveri venne affidato ai diaconi in veste di dipendenti pubblici. La cura degli orfani e degli altri indigenti, la distribuzione di pane ai capifamiglia poveri e altre attività caritatevoli furono centralizzate in un nuovo Ospedale Generale, fondato dai protestanti locali prima dell'arrivo di Calvino nel 1535 e da lui successivamente appoggiato. Fondi speciali vennero poi istituiti per l'accoglienza dei rifugiati dalla Francia e dall'Italia. I residenti della città riformata, i nuovi arrivati come quelli di antica data, sostennero queste istituzioni con generose offerte. Lo stesso Calvino ammonì i ricchi donatori a non tentare di dominare i poveri che beneficiavano dei loro doni. Il nuovo ethos calvinista tentò di contenere le forme particolaristiche di reciprocità nel dono – dove la probabilità di un obbligo immediato era maggiore - e di incoraggiare invece le forme più generali che coinvolgevano l'intera comunità.

Natalie Zemon Davis, *Il dono. Vita familiare e relazioni pubbliche nella Francia del Cinquecento*, Feltrinelli, Milano 2002.

51. Con riferimento al *Testo 1*, rispondi alla seguente domanda.
Quale delle seguenti affermazioni è deducibile dal testo?
- A Ginevra all'epoca la distinzione tra Stato e Chiesa non era netta
 - Francia e Italia erano in mano alla Controriforma
 - A Ginevra all'epoca i diaconi non aiutavano i poveri
 - Calvino è contrario all'aiuto ai poveri



52. Con riferimento al *Testo 1*, rispondi alla seguente domanda. “*Indigente*” significa:
- A) povero
 - B) ignorante
 - C) abitante del posto
 - D) privo di potere
53. Con riferimento al *Testo 1*, rispondi alla seguente domanda. Scopo di Calvino era:
- A) fare in modo che l'intera collettività si dedicasse al dono ai poveri
 - B) far arricchire tutti i cittadini di Ginevra
 - C) fare in modo che i poveri di Ginevra diventassero ricchi
 - D) sconfiggere il Papa e i papisti
54. Con riferimento al *Testo 1*, rispondi alla seguente domanda. I fatti descritti si svolgono:
- A) nel XVI secolo
 - B) nel 1500
 - C) nel XV secolo
 - D) nel XVII secolo
55. Con riferimento al *Testo 1*, rispondi alla seguente domanda. Per “*città riformata*” si intende:
- A) che era dominata dai protestanti
 - B) che era stata rimessa a posto
 - C) che era dominata dalla Controriforma
 - D) che era in mano ai riformatori cattolici

Testo 2

Alla base dell'italiano – ossia del dialetto fiorentino trecentesco, che ne costituisce il nucleo essenziale – come alla base di tutte le altre lingue romanze, non è il latino classico, ma il latino volgare.

Il concetto di “latino classico” è da secoli passato in giudicato: si tratta del latino scritto dai prosatori e dai poeti del periodo cosiddetto “aureo” della letteratura latina, tra la fine della Repubblica romana e il principato augusteo; l'assegnazione dell'aggettivo *classico* al termine *latino* si deve all'erudito Aulo Gellio (II secolo d.C.), il quale applicò alla letteratura la divisione della popolazione romana in diverse classi economiche attribuita al re Servio Tullio (come alla prima classe appartenevano i cittadini emergenti, per censo e potere, così furono detti “classici” gli scrittori eccellenti, ai quali adeguarsi scrivendo in latino).

Molto più incerto e discusso, invece, il concetto di latino volgare. Intanto l'aggettivo *volgare* è parso inadeguato, giacché alle innovazioni parteciparono “tutte le classi sociali, tutto il mondo romano, non il volgo soltanto”. [...] Il termine di “latino volgare” ha però una giustificazione, in quanto allude espressamente alla “preminenza decisiva del fattore sociale”: “il maggiore impulso alle tendenze innovatrici, soprattutto in campo fonetico, dovette venire dall'inurbarsi dei rustici” e quelle innovazioni si generalizzarono per “l'erosione del ceto colto sotto la pressione delle masse” (Roncaglia).

Ma, a parte la questione del nome, è lo stesso concetto che sfugge a una definizione univoca. Suggestiva, proprio per la sua radicalità, è la posizione di chi tende a vedere nel latino volgare nient'altro che il latino parlato da tutti gli strati della popolazione in tutti i periodi della latinità [...]. Il vantaggio di una tale prospettiva è quello di sottolineare gli elementi di continuità tra latino arcaico e latino tardo. Non c'è dubbio che molti tratti del latino arcaico, infrenati dalla scuola nel periodo classico, riappaiano e si impongano nell'età della decadenza. [...]

Diremo dunque, riassumendo, che il latino volgare, da cui muovono le lingue romanze, è il latino parlato nell'uso quotidiano (in opposizione al latino classico che riproduce la lingua letteraria cristallizzata nel periodo aureo), quale era venuto attecchendo nell'età della decadenza: con diversi tratti arcaici, ma con molte innovazioni; relativamente uniforme per quanto riguarda le strutture morfologiche fondamentali (in nessuna lingua romanza sopravvivono ad esempio il passivo o il futuro organici: segno che già il latino volgare li aveva dismessi), ma spazialmente vario e differenziato soprattutto per il lessico.

L.Serianni, *Lezioni di grammatica storica italiana*, Bulzoni Editore, Roma 1998.

- 56. Con riferimento al *Testo 2*, rispondi alla seguente domanda.**
L'espressione *latino volgare* è stata ritenuta inadatta perché:
- A) non soltanto il popolo, ma l'intera società contribuì alla sua formazione
 - B) definisce solo la lingua parlata nella latinità ma non quella utilizzata per la scrittura
 - C) il latino volgare fu utilizzato talvolta anche dagli scrittori cosiddetti classici
 - D) le innovazioni fonetiche intervennero non solo nella lingua parlata ma anche in quella scritta
- 57. Con riferimento al *Testo 2*, rispondi alla seguente domanda. Molti tratti del latino arcaico:**
- A) riaffiorarono nel corso del tardo impero
 - B) sparirono senza lasciare alcuna traccia fonetica e morfologica
 - C) furono prevalenti per tutto il periodo della latinità nella lingua parlata dal volgo
 - D) sopravvivono nelle opere degli scrittori del "periodo aureo"
- 58. Con riferimento al *Testo 2*, rispondi alla seguente domanda.**
Con l'accezione di "latino classico" ci si riferisce:
- A) alla lingua utilizzata nelle loro opere dagli scrittori tra la fine della Repubblica romana e il principato augusteo
 - B) alla lingua scritta durante il periodo dell'Impero romano
 - C) alla lingua che costituisce la base per la formazione dell'italiano
 - D) alla lingua parlata dagli scrittori durante il "periodo aureo" della latinità
- 59. Con riferimento al *Testo 2*, rispondi alla seguente domanda. "Suggestivo" significa:**
- A) attraente
 - B) plausibile
 - C) condivisibile
 - D) soddisfacente
- 60. Con riferimento al *Testo 2*, rispondi alla seguente domanda.**
Le innovazioni del latino, soprattutto in campo fonetico, sarebbero in gran parte dovute:
- A) all'inurbarsi delle masse che vivevano in campagna
 - B) all'opposizione operata dalla scuola nel "periodo aureo"
 - C) alla resistenza del ceto colto di fronte all'inurbarsi delle masse
 - D) all'azione dei grammatici nel "periodo aureo"

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

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