

POSIZIONE C7 - QUESTIONARIO 1 - DOMANDE

- 1 Il ferro allo stato elementare (Fe) ha numero di ossidazione uguale a
- 2 Quale tra le seguenti sostanze non è un elemento?
- 3 Il legame covalente polarizzato si può formare tra
- 4 Qual è il numero di massa di un atomo formato da 11 protoni, 11 elettroni e 12 neutroni?
- 5 Quale delle seguenti soluzioni è quella più basica?
- 6 Quale dei seguenti solventi, aggiunto all'acqua in volumi uguali, NON dà origine ad un sistema a due fasi?
- 7 Atomi dello stesso elemento possono avere una massa diversa se hanno:
- 8 La formula generale $R-O-R'$ è caratteristica:
- 9 In una reazione una specie si ossida se:
- 10 Una molecola si dice idrofoba se essa:
- 11 Variando il valore di pH di una soluzione da 4 a 6 la concentrazione degli ioni idrogeno in soluzione:
- 12 Come viene chiamato il passaggio dallo stato liquido allo stato aeriforme?
- 13 Che cosa si intende per analisi qualitativa?
- 14 Cos'è una titolazione?
- 15 Cos'è un matraccio
- 16 Una soluzione è satura se
- 17 In 1000 mL di soluzione acquosa sono disciolti 18 g di glucosio (M.M. = 180 u). La molarità della soluzione è:
- 18 Con l'acronimo ppm si intende una concentrazione in:
- 19 La centrifugazione è utile per separare i componenti di una miscela con diversa:
- 20 Quale tra le seguenti è una caratteristica di una bilancia analitica?
- 21 In quale tecnica analitica vengono utilizzate la fase mobile e la fase stazionaria?
- 22 Che cosa indica il limite di rivelabilità di uno strumento analitico?
- 23 In un metodo analitico, i campioni standard?
- 24 Qual è la principale unità di misura dell'energia rilasciata in una reazione nucleare?
- 25 Quale particella viene emessa nel decadimento beta?
- 26 Il tempo di dimezzamento rappresenta:
- 27 La radioattività alfa comporta l'emissione di:
- 28 L'isotopo di un elemento differisce dall'altro per:
- 29 Quale tra queste affermazioni è vera riguardo le radiazioni gamma?
- 30 Il dosimetro personale serve a:

POSIZIONE C7 - QUESTIONARIO 2 - DOMANDE

- 1 Il sistema acqua ghiaccio è:
- 2 Il peso atomico del cloro è 35,453 e non esattamente 35 perché:
- 3 Lo ione negativo di un atomo deriva:
- 4 La temperatura di fusione dell'acqua è la temperatura alla quale:
- 5 La molecola biatomica del cloro (Cl_2) contiene un legame:
- 6 Le sostanze che disciolte in acqua liberano ioni sono dette:
- 7 La posizione di un elemento nella tavola periodica è data:
- 8 Il Fluoro (F) è un:
- 9 La reazione $\text{FeO} + \text{Mn} \rightarrow \text{MnO} + \text{Fe}$ è una reazione
- 10 Che cosa rende l'acqua liquida a temperatura ambiente?
- 11 La formula bruta del bicarbonato di potassio è:
- 12 Gli isotopi 235 e 238 dell'Uranio sono diversi perché:
- 13 Una proprietà che caratterizza le soluzioni tampone è che il valore del pH:
- 14 Qual è la concentrazione di una soluzione costituita da 5 moli di soluto disciolte in 10 litri di soluzione?
- 15 La distillazione è un metodo di separazione dei componenti di una miscela che si basa su
- 15 La densità di una soluzione
- 15 Una soluzione acquosa di acido monoprotico forte 0,001 M ha pH
- 18 Una soluzione al 25% p/p contiene
- 19 Che cos'è un indicatore di pH?
- 20 Il campione che viene sottoposto a tutti gli stadi della procedura analitica e contiene tutti i componenti eccetto l'analita prende il nome di
- 21 Su quali principi si basa la spettroscopia di Assorbimento atomico (AAS)?
- 22 per verificare periodicamente il funzionamento di una bilancia si usano:
- 23 La metodologia chiamata "metodo standard – aggiunta" è utile perché
- 24 Quale tipo di radiazione è più penetrante?
- 25 Quale isotopo è comunemente usato nella datazione radiometrica?
- 26 La spettroscopia alfa è utile per:
- 27 Quale tipo di radiazione può essere schermata facilmente con un foglio di carta?
- 28 Il Becquerel è l'unità di misura
- 29 Quale delle seguenti affermazioni è corretta riguardo all'isotopo radioattivo Uranio-235?
- 30 La determinazione dell'attività di una sorgente radioattiva si effettua generalmente tramite:

POSIZIONE C7 - QUESTIONARIO 3 - DOMANDE

- 1 Qual è la temperatura di ebollizione dell'acqua a pressione atmosferica?
- 2 La formula chimica del Nitrito di Sodio è
- 3 Indicare la serie con soli acidi forti
- 4 Indica quale tra i seguenti elementi è quello più elettronegativo.
- 5 Quale di questi NON è un dispositivo di protezione individuale (DPI) usato in un laboratorio chimico?
- 6 Gli alcoli hanno formula generale
- 7 Prozio Deuterio e trizio sono
- 8 Quale tra i seguenti è un gas inerte?
- 9 Il penultimo gruppo da sinistra verso destra della tavola periodica racchiude gli elementi indicati col nome di
- 10 L'argon, che appartiene al gruppo 18 della tavola periodica, ha molecola
- 11 Gli ioni F^- e O^{2-} hanno:
- 12 La formula del cloruro di Stagno (II) è
- 13 Se una provetta di laboratorio contiene 20 mL di una soluzione, allora:
- 14 Calcolare quanta acqua occorre aggiungere a 100 mL di una soluzione acquosa di NaOH 2 M per ottenere una concentrazione 0,2 M
- 15 Quale delle seguenti tecniche può consentire di separare una miscela di acqua, metanolo ed etanolo?
- 15 Che cosa si intende per analisi qualitativa?
- 15 Cos'è una titolazione?
- 18 Una soluzione al 25% p/p contiene
- 19 In spettrometria di massa qual è il ruolo del rivelatore?
- 20 In un'analisi gravimetrica, il metodo si basa su
- 21 In quale tecnica analitica vengono utilizzate la fase mobile e la fase stazionaria?
- 22 Che cosa indica il limite di rivelabilità di uno strumento analitico?
- 23 In un metodo analitico, i campioni standard?
- 24 Quale tipo di radiazione è più penetrante?
- 25 Quale isotopo è comunemente usato nella datazione radiometrica?
- 26 La spettroscopia alfa è utile per:
- 27 La radioattività alpha comporta l'emissione di:
- 28 L'isotopo di un elemento differisce dall'altro per:
- 29 Quale tra queste affermazioni è vera riguardo le radiazioni gamma?
- 30 Il dosimetro personale serve a: