**Domande tipo esame**

[[Non visualizzare punteggio risposte](http://cd.univr.it/stage9/corso_esame_vis2.php?punteggio=no&ide=704)Non visualizzare punteggio risposte](http://cd.univr.it/stage9/corso_esame_vis2.php?punteggio=no&ide=704)

Domanda 1 - ID 38703 - [Area: appello sett 2015]

Come si può aumentare la velocità di una reazione?

1. aggiungendo un catalizzatore (5)
2. diminuendo la concentrazione dei reagenti, se la reazione non è di ordine zero (-1)
3. aumentando la concentrazione dei reagenti, se la reazione è di ordine zero (-1)
4. aggiungendo un prodotto della reazione (-1)
5. diminuendo la temperatura (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38703)

Domanda 2 - ID 38704 - [Area: appello sett 2015]

Gli spettri di emissione di luce da atomi sono:

1. tutti uguali a prescindere dalla natura dell'atomo (-1)
2. costituiti da bande o righe a seconda della natura dell'atomo (-1)
3. costituiti da energie emesse ben definite (5)
4. costituiti da un continuo di energie emesse (-1)
5. costituiti da bande di emissione molto larghe (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38704)

Domanda 3 - ID 38695 - [Area: appello sett 2015]

HBr ha una temperatura normale di ebollizione più alta di HCl. Quale è la ragione?

1. legame ad idrogeno più intenso in HBr (-1)
2. Legame ionico presente in HCl e non in HBr (-1)
3. HBr è più acido di HCl (-1)
4. Interazioni di London la cui intensità è proporzionale al peso molecolare (5)
5. HCl più acido di HBr (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38695)

Domanda 4 - ID 38701 - [Area: appello sett 2015]

la regola "il simile scioglie il simile" è applicata alla solubilità di un soluto in un solvente. A che caratteristica fa riferimento la parola simile?

1. al contenuto di ossigeno di soluto e solvente (-1)
2. alla geometria delle molecole di soluto e solvente (-1)
3. alla polarità di soluto e solvente (5)
4. al numero di legami ad idrogeno (-1)
5. alla somiglianza delle formule brute di soluto e solvente (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38701)

Domanda 5 - ID 38697 - [Area: appello sett 2015]

Quale è la geometria dello ione carbonato?

1. tetraedrica (-1)
2. planare triangolare (5)
3. bipiramidale trigonale (-1)
4. planare quadrata (-1)
5. ottaedrica (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38697)

Domanda 6 - ID 38696 - [Area: appello sett 2015]

Quale tra i seguenti acidi (puri, non sciolti in un solvente) è il più forte?

1. HI (5)
2. acido acetico (-1)
3. HBr (-1)
4. acido cloridrico (-1)
5. acido fluoridrico (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38696)

Domanda 7 - ID 38702 - [Area: appello sett 2015]

Quale tra i seguenti cationii è il più piccolo?

1. Cs+ (-1)
2. Sr2+ (-1)
3. In3+ (-1)
4. Li+ (5)
5. Bi5+ (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38702)

Domanda 8 - ID 38700 - [Area: appello sett 2015]

Quali tra i seguenti solidi è un solido molecolare?

1. grafite (-1)
2. ghiaccio (5)
3. Pt (-1)
4. NaCl (-1)
5. diamante (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38700)

Domanda 9 - ID 38699 - [Area: appello sett 2015]

Secondo il concetto di doppietto elettronico inerte sono instabili i sali di:

1. Bi(V), Pb(IV) e Tl(I) (-1)
2. Bi(V), Pb(II) e Tl(I) (-1)
3. Bi(IV), Pb(IV) e Tl(III) (-1)
4. Bi(V), Pb(IV) e Tl(III) (5)
5. Bi(III), Pb(II) e Tl(I) (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38699)

Domanda 10 - ID 38698 - [Area: appello sett 2015]

Una reazione con una costante di equilibrio molto piccola:

1. procede velocemente verso la formazione dei prodotti (-1)
2. ha l'equilibrio completamente spostato a destra (-1)
3. ha una resa di prodotti molto grande (-1)
4. procede lentamente (-1)
5. ha una resa di prodotti molto piccola (5)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=38698)

Domanda 11 - ID 25035 - [Area: Bioinformatica FebI 2014]

A temperatura costante per una reazione in fase omogenea, sottraendo un prodotto di reazione dall'equilibrio:

1. si generano altri prodotti (5)
2. si generano altri reagenti (-1)
3. si consumano prodotti (-1)
4. l'equilibrio non si sposta perché la temperatura non varia (-1)
5. la temperatura aumenta (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25035)

Domanda 12 - ID 25037 - [Area: Bioinformatica FebI 2014]

Costruendo una pila si combina l'elettrodo fluoro/fluoruro con un elettrodo a piacimento della serie elettrochimica. Sarà molto probabile che:

1. il fluoruro si ossidi (-1)
2. la reazione sia all'equilibrio (-1)
3. l'elettrodo fluoro/fluoruro agisca da catodo (5)
4. l'elettrodo fluoro/fluoruro agisca da anodo (-1)
5. il fluoro si ossidi (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25037)

Domanda 13 - ID 25039 - [Area: Bioinformatica FebI 2014]

In circa 45 g di scandio, è/sono presente/i:

1. 1 mole di scandio (5)
2. 21 protoni (-1)
3. 1 atomo di scandio (-1)
4. 2 moli di scandio (-1)
5. 1 molecola di scandio (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25039)

Domanda 14 - ID 25041 - [Area: Bioinformatica FebI 2014]

La solubilità di un gas in un liquido:

1. non varia con l'aumentare della temperatura (-1)
2. diminuisce sempre con l'aumentare della temperatura (5)
3. aumenta sempre con l'aumentare della temperatura (-1)
4. aumenta o diminuisce in relazione al fatto che la reazione sia eso o endotermica. (-1)
5. è sempre molto alta (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25041)

Domanda 15 - ID 25047 - [Area: Bioinformatica II]

il nitrito di alluminio è:

1. AlNO3 (-1)
2. Al(NO3)3 (-1)
3. AlNO2 (-1)
4. Al(NO2)3 (5)
5. Al3NO2 (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25047)

Domanda 16 - ID 25048 - [Area: Bioinformatica II]

in merito agli ossoanioni è giusto affermare che:

1. sono costituiti da un elemento a comportamento metallico legato ad atomi di ossigeno (-1)
2. sono costituiti da un elemento a comportamento non metallico legato ad atomi di ossigeno (5)
3. sono costituiti da un elemento a comportamento non metallico legato ad atomi di ossigeno e fluoro (-1)
4. ha sempre geometria tetraedrica (-1)
5. è sempre la base coniugata di un acido debole (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25048)

Domanda 17 - ID 25053 - [Area: Bioinformatica II]

Passando da un orbitale 1s ad un orbitale 2s, è vero che:

1. k'energia diminuisce (-1)
2. cambia il numero quantico l (-1)
3. cambia il numero quantico m (-1)
4. l'energia non varia (-1)
5. l'energia aumenta (5)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25053)

Domanda 18 - ID 25057 - [Area: Bioinformatica II]

Quale tra i seguenti gruppi funzionali è il miglior donatore di legame ad idrogeno: C-H, S-H, Cl-H, P-H, O-H

1. Cl-H (-1)
2. O-H (5)
3. P-H (-1)
4. S-H (-1)
5. C-H (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25057)

Domanda 19 - ID 25059 - [Area: Bioinformatica II]

Quale tra le seguenti soluzioni acquose ha un pH=2?

1. HCl 10-2 M (5)
2. NaOH 2M (-1)
3. CH3COOH  10-2 M (-1)
4. HNO3 2 M (-1)
5. HCl 2M (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25059)

Domanda 20 - ID 25063 - [Area: Bioinformatica II]

un liquido ha una elevata tensione di vapore. In genere esso avrà:

1. elevata tensione superficiale (-1)
2. difficoltà a passare in fase vapore (-1)
3. Una bassa temperatura di ebollizione (5)
4. Una alta temperatura di ebollizione (-1)
5. forti interazioni intermolecolari (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=25063)

Domanda 21 - ID 28121 - [Area: solo teoria]

la configurazione ellettronica: [Ar]4s23d104p1 appartiene a:

1. In (-1)
2. Ge (-1)
3. Sn (-1)
4. Al (-1)
5. Ga (5)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28121)

Domanda 22 - ID 28122 - [Area: solo teoria]

la solubilità di un solido che si scioglie in maniera esotermica:

1. non varia con la temperatura (-1)
2. aumenta all'aumentare della presione (-1)
3. aumenta se si scalda il sistema (-1)
4. si riduce al variare della pressione (-1)
5. aumenta se si raffredda il sistema (5)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28122)

Domanda 23 - ID 28124 - [Area: solo teoria]

Quale delle seguenti affermazioni è corretta:

1. Nello ione permanganato il manganese si comporta da riducente (-1)
2. Lo stato di ossidazione più stabile dello ione gallio è (V) (-1)
3. in una reazione di ordine zero la velocità dipende dalla concentrazione dei reagenti (-1)
4. tutti gli acidi forti in acqua sono "livellati" alla forza dell'H3O+ (5)
5. il raggio ionico diminuisce scendendo lungo un geuppo (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28124)

Domanda 24 - ID 28130 - [Area: solo teoria]

Un composto termodinamicamente stabile ha un DeltaG0f:

1. negativo (5)
2. positivo (-1)
3. nullo (-1)
4. molto elevato (-1)
5. si dissocia negli elementi costituenti (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28130)

Domanda 25 - ID 28132 - [Area: solo teoria]

un ossido di un metallo:

1. non si scioglie in acqua (-1)
2. ha comportamento basico, una volta sciolto in acqua (5)
3. ha comportamento acido, una volta sciolto in acqua (-1)
4. ha comportamento ossidante, una volta sciolto in acqua (-1)
5. ha comportamento riducente, una volta sciolto in acqua (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28132)

Domanda 26 - ID 28166 - [Area: teoria]

i metalli alcalino-terrosi hanno il seguente numero di elettroni di valenza su orbitali di che tipo?

1. 1 elettrone su orbitali s (-1)
2. 6 elettroni su orbitali s (-1)
3. 2 elettroni su orbitali s (5)
4. 2 elettroni su orbitali p (-1)
5. 2 elettroni su orbitali d (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28166)

Domanda 27 - ID 28171 - [Area: teoria]

Na2SO3 si chiama:

1. solfato di sodio (-1)
2. solfito di sodio (5)
3. solfuro di sodio (-1)
4. idrogeno solfato di sodio (-1)
5. idrogeno solfito di sodio (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28171)

Domanda 28 - ID 28173 - [Area: teoria]

Se viene dimezzata la pressione di un gas ideale a temperatura costante, cosa succede al suo volume?

1. resta invariato (-1)
2. raddoppia (5)
3. diminuisce (-1)
4. si riduce di 1/4 (-1)
5. dimezza (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28173)

Domanda 29 - ID 28176 - [Area: teoria]

Un solido ionico con elevata temperatura di fusione è probabile abbia:

1. una ottima conducibilità elettrica sotto al punto di fusione (-1)
2. alta energia reticolare (5)
3. bassa energia reticolare (-1)
4. buona solubilità in solvente organico (-1)
5. una scarsa conducibilità elettrica sopra al punto di fusione (-1)

[http://cd.univr.it/stage9/immagini/lente.png](http://cd.univr.it/stage9/corso_risp.php?idd=28176)

Domanda 30 - ID 28178 - [Area: teoria]

Una reazione è endotermica ed ha un DeltaS >0. La probabilità che la reazione sia spontanea è elevata:

1. a bassa pressione (-1)
2. in condizioni isobare (-1)
3. ad alta temperatura (5)
4. a bassa temperatura (-1)
5. ad alta pressione (-1)

**N.B.** La risposta esatta è quella corrispondente a 5 punti.