

Studente _____ Firma _____
(nome e cognome in stampatello)

1	Se il pH di una soluzione è 6, allora: (A) la soluzione è neutra (B) $[H^+] = 10^{-6}$ (C) $[H^+]$ maggiore di $[OH^-]$
2	Ricavare la configurazione elettronica del P facendo lo schema degli orbitali.
3	Sapendo che per fare uscire dallo stesso motore 2 L di olio usato si impiega un tempo minore rispetto ad 2 L di olio nuovo (alla stessa temperatura) , allora si può affermare che: (A) l'olio usato è più viscoso dell'olio nuovo (B) l'olio usato è meno denso dell'olio nuovo. (C) nessuna delle risposte precedenti è esatta.
4	In che cosa differiscono i due isotopi ^{13}C e ^{12}C .
5	Calcolare la molarità di una soluzione che contiene 0.58 g di NaCl in 5 mL.
6	Scrivere la reazione <u>bilanciata</u> tra anidride iodosa e acqua (iodio: I, III, V, VII)
7	Data la reazione $H_2SO_4 + RbOH \rightarrow \text{sale} + ?$ (A) indicare la formula del sale che si forma e dell'altro prodotto (indicato con ?) (B) bilanciare la reazione (C) stabilire se è una reazione redox e, in caso affermativo, dire quale elemento si ossida e quale si riduce.
8	Nel composto Cl_2O_5 che numero di ossidazione ha il Cl?
9	Assegnare il nome ai composti riportati di seguito: (A) MgO (B) Cs_2SO_4 (C) $Ba(OH)_2$
10	Per far diminuire il punto di ebollizione dell' H_2O pura si può: (A) aggiungere ghiaccio (B) aggiungere un sale (C) nessuna delle precedenti