

Cognome: _____

Nome: _____

☐ V ☐ F Gli elementi vengono classificati in base ai loro colori

☐ V ☐ F Mendeleev classificò i primi cento elementi

☐ V ☐ F Mendeleev classificò gli elementi in base alle proprietà da essi possedute

☐ V ☐ F Nel sistema periodico, gli elementi sono disposti in righe orizzontali, i gruppi

☐ V ☐ F Nel sistema periodico gli elementi sono disposti in colonne, i gruppi funzionali

☐ V ☐ F Mendeleev ordinò i composti noti ai suoi tempi

☐ V ☐ F I periodi contengono elementi con proprietà diverse

☐ V ☐ F Ogni periodo del sistema periodico attuale inizia con un metallo alcalino e termina con un gas nobile

☐ V ☐ F Gli elementi dei gruppi A sono denominati rappresentativi, perchè già presenti nel vecchio sistema di Mendeleev

☐ V ☐ F Quasi tutti gli elementi a temperatura ambiente si trovano allo stato gassoso

☐ V ☐ F Gli elementi allo stato gassoso sono in numero quasi uguale a quelli con proprietà metalliche

☐ V ☐ F Il germanio è un buon metallo

Se in numerosi fenomeni chimici simili viene verificata una regolarità, si può formulare:

☐ un'ipotesi

☐ una legge

☐ una teoria

☐ una supposizione

☐ V ☐ F I gas nobili reagiscono con i metalli

☐ V ☐ F Le molecole degli alogeni sono monoatomiche

☐ V ☐ F I semiconduttori presentano alcune volte proprietà metalliche, altre volte proprietà non metalliche

☐ V ☐ F Il sistema periodico è suddiviso in 18 periodi e 8 gruppi

☐ V ☐ F I metalli alcalini sono solidi a temperatura ambiente

☐ V ☐ F I non metalli sono pessimi conduttori di calore e di elettricità

☐ V ☐ F I gas nobili presentano una particolare stabilità perchè le loro molecole sono biatomiche

☐ V ☐ F I gas nobili sono molto resistenti all'azione degli acidi

☐ V ☐ F Tutti i metalli sono solidi a temperatura ambiente

☐ V ☐ F Il calcio è un alogeno

☐ V ☐ F Il sodio è un metallo

☐ V ☐ F L'azoto è un non metallo

Seconda B ITER- Lab. Chi. e Fis.
La Tavola Periodica

Cognome: _____

Nome: _____

- ☒ ☐ Gli elementi vengono classificati in base ai loro colori
- ☒ ☐ Mendeleev classificò i primi cento elementi
- ☐ ☒ Mendeleev classificò gli elementi in base alle proprietà da essi possedute
- ☒ ☐ Nel sistema periodico, gli elementi sono disposti in righe orizzontali, i gruppi
- ☒ ☐ Nel sistema periodico gli elementi sono disposti in colonne, i gruppi funzionali
- ☐ ☒ Mendeleev ordinò i composti noti ai suoi tempi
- ☐ ☒ I periodi contengono elementi con proprietà diverse
- ☐ ☒ Ogni periodo del sistema periodico attuale inizia con un metallo alcalino e termina con un gas nobile
- ☒ ☐ Gli elementi dei gruppi A sono denominati rappresentativi, perchè già presenti nel vecchio sistema di Mendeleev
- ☒ ☐ Quasi tutti gli elementi a temperatura ambiente si trovano allo stato gassoso
- ☒ ☐ Gli elementi allo stato gassoso sono in numero quasi uguale a quelli con proprietà metalliche
- ☒ ☐ Il germanio è un buon metallo
- Se in numerosi fenomeni chimici simili viene verificata una regolarità, si può formulare:
- ☒ un'ipotesi ☐ una legge ☐ una teoria ☐ una supposizione
- ☒ ☐ I gas nobili reagiscono con i metalli
- ☒ ☐ Le molecole dei alogeni sono monoatomiche
- ☐ ☒ I semiconduttori presentano alcune volte proprietà metalliche, altre volte proprietà non metalliche
- ☒ ☐ Il sistema periodico è suddiviso in 18 periodi e 8 gruppi
- ☐ ☒ I metalli alcalini sono solidi a temperatura ambiente
- ☐ ☒ I non metalli sono pessimi conduttori di calore e di elettricità
- ☒ ☐ I gas nobili presentano una particolare stabilità perchè le loro molecole sono biatomiche

☐ V ☒ F I gas nobili sono molto resistenti all'azione degli acidi

☒ V ☐ F Tutti i metalli sono solidi a temperatura ambiente

☒ V ☐ F Il calcio è un'alogeno

☐ V ☒ F Il sodio è un metallo

☐ V ☒ F L'azoto è un non metallo

Ⓑ

Seconda B ITER- Lab. Chi. e Fis.
La Tavola Periodica

Cognome: _____

Nome: _____

☐ ☐ Ogni periodo del sistema periodico attuale inizia con un metallo alcalino e termina con un gas nobile

☐ ☐ I metalli alcalini sono solidi a temperatura ambiente

☐ ☐ Nel sistema periodico gli elementi sono disposti in colonne, i gruppi funzionali

☐ ☐ Gli elementi vengono classificati in base ai loro colori

☐ ☐ L'azoto è un non metallo

☐ ☐ Il sistema periodico è suddiviso in 18 periodi e 8 gruppi

☐ ☐ Mendeleev ordinò i composti noti ai suoi tempi

☐ ☐ Le molecole dei alogeni sono monoatomiche

☐ ☐ Nel sistema periodico, gli elementi sono disposti in righe orizzontali, i gruppi

☐ ☐ Il sodio è un metallo

☐ ☐ Tutti i metalli sono solidi a temperatura ambiente

☐ ☐ Gli elementi dei gruppi A sono denominati rappresentativi, perchè già presenti nel vecchio sistema di Mendeleev

☐ ☐ Mendeleev classificò i primi cento elementi

☐ ☐ Quasi tutti gli elementi a temperatura ambiente si trovano allo stato gassoso

Se in numerosi fenomeni chimici simili viene verificata una regolarità, si può formulare:

☐ un'ipotesi

☐ una legge

☐ una teoria

☐ una supposizione

☐ ☐ Il germanio è un buon metallo

☐ ☐ I gas nobili reagiscono con i metalli

☐ ☐ I periodi contengono elementi con proprietà diverse

☐ ☐ I non metalli sono pessimi conduttori di calore e di elettricità

☐ ☐ I gas nobili presentano una particolare stabilità perchè le loro molecole sono biatomiche

☐ V ☐ F Il calcio è un'alogeno

☐ V ☐ F Mendeleev classificò gli elementi in base alle proprietà da essi possedute

☐ V ☐ F I semiconduttori presentano alcune volte proprietà metalliche, altre volte proprietà non metalliche

☐ V ☐ F I gas nobili sono molto resistenti all'azione degli acidi

☐ V ☐ F Gli elementi allo stato gassoso sono in numero quasi uguale a quelli con proprietà metalliche

Seconda B ITER- Lab. Chi. e Fis.
La Tavola Periodica

Cognome: _____

Nome: _____

- ☐ ☐ F Ogni periodo del sistema periodico attuale inizia con un metallo alcalino e termina con un gas nobile
- ☐ ☐ F I metalli alcalini sono solidi a temperatura ambiente
- ☒ ☐ Nel sistema periodico gli elementi sono disposti in colonne, i gruppi funzionali
- ☒ ☐ Gli elementi vengono classificati in base ai loro colori
- ☐ ☐ F L'azoto è un non metallo
- ☒ ☐ Il sistema periodico è suddiviso in 18 periodi e 8 gruppi
- ☐ ☐ F Mendeleev ordinò i composti noti ai suoi tempi
- ☒ ☐ Le molecole degli alogeni sono monoatomiche
- ☒ ☐ Nel sistema periodico, gli elementi sono disposti in righe orizzontali, i gruppi
- ☐ ☐ F Il sodio è un metallo
- ☒ ☐ Tutti i metalli sono solidi a temperatura ambiente
- ☒ ☐ Gli elementi dei gruppi A sono denominati rappresentativi, perchè già presenti nel vecchio sistema di Mendeleev
- ☒ ☐ Mendeleev classificò i primi cento elementi
- ☒ ☐ Quasi tutti gli elementi a temperatura ambiente si trovano allo stato gassoso
- Se in numerosi fenomeni chimici simili viene verificata una regolarità, si può formulare:
- ☒ un'ipotesi ☐ una legge ☐ una teoria ☐ una supposizione
- ☒ ☐ Il germanio è un buon metallo
- ☒ ☐ I gas nobili reagiscono con i metalli
- ☐ ☐ F I periodi contengono elementi con proprietà diverse
- ☐ ☐ F I non metalli sono pessimi conduttori di calore e di elettricità
- ☒ ☐ I gas nobili presentano una particolare stabilità perchè le loro molecole sono biatomiche

☒ ☐ Il calcio è un'alogeno

☐ ☒ Mendeleev classificò gli elementi in base alle proprietà da essi possedute

☐ ☒ I semiconduttori presentano alcune volte proprietà metalliche, altre volte proprietà non metalliche

☐ ☒ I gas nobili sono molto resistenti all'azione degli acidi

☒ ☐ Gli elementi allo stato gassoso sono in numero quasi uguale a quelli con proprietà metalliche